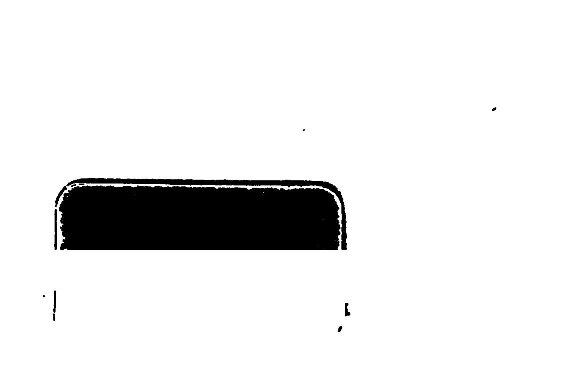




DICTIONNAIRE

DES

ANALYSES CHIMIQUES

II

PARIS. — IMPRIMERIE DE J. CLAYE, RUE SAINT-BENOIT, 7

DICTIONNAIRE

DES

ANALYSES CHIMIQUES

OU

RÉPERTOIRE ALPHABÉTIQUE

DES ANALYSES DE TOUS LES CORPS NATURELS ET ARTIFICIELS

DEPUIS L'ORIGINE DE LA CHIMIE JUSQU'A NOS JOURS

AVEC L'INDICATION

DU NOM DES AUTEURS ET DES RECUEILS OU ELLES ONT ÉTÉ PUISÉES

PAR

J. M. HENRY VIOLETTE

Commissaire des poudres et salpêtres, ancien élève de l'École Polytechnique,

ET

P. J. ARCHAMBAULT

Professeur au lycée Charlemagne.

Second tirage, augmenté de 400 Analyses nouvelles.

TOME SECOND

PARIS

LIBRAIRIE SCIENTIFIQUE, INDUSTRIELLE ET AGRICOLE

LACROIX ET BAUDRY

Réunion des anciennes Maisons L. Mathias et du Comptoir des Imprimeurs

15 QUAI MALAQUAIS 15

1859

DICTIONNAIRE

DES

ANALYSES CHIMIQUES.

HAIDINGÉRITE. $CaO^{10}3AsO^{8}+3HO$.

Arséniate de chaux	85,681
Eau	14,319
	100,000

(TURNER, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. II, p. 296.)

HAIDINGÉRITE. SILICO-ALUMINATE DE FER. Voy. CHAMOISITE.

HAIDINGÉRITE. SULFURE D'ANTIMOINE ET DE FER. Voy. BERTHIÉRITE.

HALLITE. Voy. WEBSTÉRITE.

HALLOYSITE. Al^2O^3,SiO^3,HO.

Syn.: ***Tuesite; lenzinite; cymolite; razoumoffskine; savon de montagne; alumocalcite.***

	(1)	(2)	(3)
Silice	0,390	0,390	0,412
Alumine	0,340	0,350	0,288
Chaux	»	»	0,016
Eau	0,260	0,255	0,284
	0,990	0,995	1,000

	(4)	(5)	(6)
Silice	0,500	0,495	0,468
Alumine	0,220	0,180	0,267
Oxyde de fer	»	»	0,050
Magnésie	»	0,021	0,004
Chaux	»	0,021	0,030
Eau	0,260	0,280	0,135
	0,980	0,997	0,954

(1) H. d'Anglar, près de Liége. — (2) H. de Halle, en Allemagne, par JOHN. — (3) H. de Nontron (Dordogne), dans une mine de manganèse. — (4) Lenzinite de Saint-Sever (Landes), par PELLETIER. — (5) H. de Confolens (Charente-Inférieure). — (6) Triklasite de Falhun, en Suède, par HISINGER.

(*T. des Essais* de Berthier, t. I, p. 58.)

HALLOYSITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	40,25	46,07	40,66	43,10
Alumine	35,00	36,09	33,66	32,45
Eau	24,50	16,00	24,83	22,30
Magn. et chaux	0,25	»	»	1,70
	100,00	98,16	99,15	99,55

(1) H. de Silésie, par GLOCHER, *Journ.* d'Erdmann, t. XII, p. 173. — (2) H. de Bayonne, par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1835. — (3) H. de la Voulte, par DUFRÉNOY, *Tr. de Min.*, t. III, p. 266. — (4) H. de Saint-Martin, *id.*

HALLOYSITE.

	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice	39,40	48,95	46,00	40,25
Alumine	28,60	31,46	40,02	35,00
Eau	22,00	14,48	14,08	21,25
Magnie, chaux et fer	10,00	3,88	»	0,25
	100,00	98,77	100,10	96,75

(5) H. de Montmorillon, *Tr. de Min.*, *id.* — (6) H. de Huelgoat, *id.* — (7) H. de Guateque, par BOUSSINGAULT, *id.* — (8) H. de Miechowitz, *id.*

HALLOYSITE.

	(1)	(2)	(3)
Silice	63,00	54,50	44,0
Alumine	23,00	27,25	26,5
Eau	13,00	14,25	20,5
Oxyde de fer	1,25	0,25	8,0
Magnésie et chaux	»	2,37	»
	100,25	98,62	99,0

(1) Cymolite, par KLAPROTH, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 266. — (2) C. de Kosemulz (Silésie), par ZELLNER, *id.* — (3) Savon de montagne de Thuringe, par BUCHOLZ, *id.*

HALLOYSITE.

	(4)	(5)	(6)
Silice......	86,60	46,70	50,00
Alumine...	22,20	36,19	16,88
Eau.......	4,00	16,00	20,00
Oxyd. de fer.	6,25	»	0,75 de nick.
Magn. et chaux.	»	»	12,37 potasse.
	119,05	98,89	100,00

(4) Alumocalcite, par KERSTEN, *Trait. de minéral.* par DUFRÉNOY. — (5) Tuésite, par THOMSON, *id.* — (6) Razoumoffskite de Kotsmutz, par JOHN, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 103.

HARICOT (phaseatus vulgaris).

Enveloppes séminales.....	Fibre ligneuse....	4,60
	Acide pectique...	1,23
	Matière soluble, amidon et traces de légumine...	1,17
Amidon.....................		42,34
Eau..........................		23,00
Légumine.....................		18,20
Matière animalisée, soluble dans l'eau et insoluble dans l'alcool..		5,36
Acide pectique retenant de la légumine et de l'amidon...........		1,50
Matière grasse peu colorée........		0,70
Squelette pulpeux...............		0,70
Sucre incristallisable............		0,20
Phosphate de chaux et de potasse, carbonate de chaux, traces d'acide organique, en partie saturé par la potasse et perte........		1,00
		100,00

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 85.)

HARICOT sec.

Matière extractive d'une sav. amère.	3,41
Gomme avec phosphate et hydrochlorate de potasse.............	19,37
Amidon.......................	35,94
Fibre amylacée..................	11,70
Substance glutineuse (gliadine) à laquelle adhère encore un peu de fibre ligneuse, d'amidon et de phosphate acide de chaux...........	20,81
Albumine......................	1,35
Membranes extérieures...........	7,50
Perte.........................	0,55
	100,63

(EINOF, *Anc. Journ.* de Gehl., t. VI, p. 545.)

HARICOTS.

Azote.........................	4,47
Carbone.......................	45,07
Hydrogène.....................	6,63
A reporter.....	56,17
Report....	56,17
Oxygène.......................	38,73
Soufre........................	0,14
Cendres.......................	4,38
Matières azotées desséchées à 100°..	28,25
— — fraîches..........	24,71
Eau..........................	13,41

(HORSFOLD.)

HARICOTS. Cendres.

	(1)	(2)	(3)
Potasse..........	20,71	51 6	38,89
Soude..........	21,07		11,78
Chaux..........	5,38	6,07	5,90
Magnésie........	7,35	12,03	9,03
Oxyde ferrique..	0,34	»	0,11
Acide sulfurique.	2,28	1,36	2,49
Acide phosphoriq.	35,33	28,53	31,34
Chlore..........	3,22	0,10	0,33
Silice..........	1,48	1,05	0,44
	97,16	100,50	100,31

(1) H. de la Hesse-Électorale, par THON, *Ann. de Ch. et de Ph.* de Liebig et Wœhler, 1845, n° 26. — (2) H. d'Alsace, par BOUSSINGAULT, *id.* — (3) H. de Worms, par LÉVY, *id.*

(*Rev. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 70.)

HARKISE. Voy. NICKEL SULFURÉ.

HARMALINE. $C^{24}H^{15}Az^2O$.

	Tr.	Calc.
Carbone...............	74,35	74,80
Hydrogène.............	6,76	6,64
Nitrogène.............	13,58	14,48
Oxygène...............	5,31	4,08
	100,00	100,00

(WARRENTRAPP et WILL, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

HARMOTOME.

Syn.: *Andréolite; andréasbergolite; hyacinthe blanche cruciforme; pierre cruciforme; ercinite; kreuztein.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice...	47,04	44,10	46,65	48,14
Alumine.	15,24	20,44	16,54	17,85
Baryte..	20,85	18,27	19,12	19,94
Chaux...	0,10	»	1,10	»
Potasse..	0,88	»	1,10	»
Eau....	14,92	17,19	15,25	14,07
	99,03	100,00	99,76	100,00

(1) H. de Strontian, par CONNEL. — (2) H. de Norwége, par BERZELIUS. — (3) H. d'Oberstein, par KOBELL. — (4) H. d'Andreasberg, par RAMMELSBERG.

Harmotome.

	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice...	48,68	47,47	47,60	47,59
Alumine.	16,83	15,68	16,39	16,71
Baryte...	20,08	21,06	20,86	20,45
Ox. de fer.	»	0,51	0,65	0,56
Potasse..	»	0,78	0,81	»
Soude...	»	0,80	0,74	»
Eau.....	14,68	13,49	14,16	14,16
	100,27	99,49	101,21	99,47

(5) H. d'Andreasberg, par Rammelsberg. — (6) H. du cap Strontian, par Damour. — (7) (8) Morvénite, *id.*

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 472.)

HARMOTOME A BASE DE CHAUX. Voy. Chsistianite.

HARMOTOME DE MARBOURG. Voy. Gismondine et Christianite.

HARRINGTONITE. Voy. Mésotype.

HARTINE. $C^{20}H^7Az$.

	Tr.	Calc.
Carbone...............	78,464	78,44
Hydrogène.............	11,000	11,08
Nitrogène.............	10,536	10,48
	100,000	100,00

(Schrötter, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

HARTITE. Voy. Suif de montagne.

HATCHÉTINE. Voy. Suif de montagne.

HAUÉRITE.

Soufre.........................	54,80
Manganèse....................	45,19
	100,00

(Haidinger, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 155.)

HAUSMANITE. MnO ou Mn^2O^3.

Oxyde rouge de manganèse.......	98,098
Oxygène.......................	0,215
Baryte........................	0,111
Eau...........................	0,435
Silice........................	0,337

(Turner, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. II, p. 394.)

Hausmanite rouge du Piémont (2 quintaux).

	Livres.	Onces.
Silice......................	52	4
Chaux......................	70	4
Alumine.....................	1	9
Oxyde de manganèse avec un peu de fer.....................	91	13
Eau et acide carbonique.......	3	13
Perte.......................	2	6

(Napion, *Ann. de Ch.*, t. X, p. 149.)

HAÜYNE. KO,CaO,Al^2O^3,SiO^3,SuO^3.

	(1)	(2)	(3)
Potasse.........	2,40	»	11,00
Silice...........	32,44	37,00	30,00
Acide sulfurique..	18,98	11,56	12,00
Alumine........	27,75	27,50	15,00
Soude..........	14,24	12,24	»
Chaux..........	9,96	8,14	13,50
Oxyde de fer.....	»	1,15	1,00
Oxyde de mangan^e	»	0,50	»
Perte...........	»	»	17,50
Eau............	»	1,50	»
	105,77	99,59	100,00

	(4)	(5)	(6)
Potasse.........	15,45	»	9,111
Silice...........	35,48	37,00	35,012
Acide sulfurique..	12,39	11,56	12,600
Alumine.........	18,87	27,50	27,415
Soude...........	»	12,24	»
Chaux...........	12,00	8,14	12,552
Oxyde de fer.....	1,16	1,15	0,172
Oxyde de mangan^e	»	0,50	»
Chlorure........	»	»	0,581
Soufre..........	»	»	0,239
Eau............	1,20	1,50	0,649
	96,55	99,59	98,301

(1) H. par Whitney, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 168. — (2) H. du lac Laacher, par Noeggerath, *id.* — (3) H. d'Auvergne, par Vauquelin, *Journ. des Mines*, mai 1807, p. 376. — (4) H. du Vésuve, par Gmelin, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. XXX, p. 676. — (5) H. du lac Laach, par Bergmann, *id.* — (6) H. de Niedermandig, par Varrentrap, *id.*

HAYDÉNITE. De Baltimore (États-Unis).

	(a)	(b)
Silice..................	56,831	49,5
Potasse.................	2,388	2,5
Alumine.................	12,345	23,5
Chaux..................	8,419	2,7
Oxyde de fer............	8,035	»
Magnésie...............	3,960	»
Eau....................	8,905	21,0
	100,883	99,2

(*a*) Delesse. — (*b*) Silliman.

(*R. sc. et ind.*, t. XXV, p. 109.)

HAYESÉNITE.

Acide borique.................	46,111
Chaux........................	18,889
Eau..........................	35,000
	100,000

(Hayes, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 764.)

HÉDENBERGITE. Voy. PYROXÈNE.

HÉLICINE. $2C^{26}H^{18}O^{14}+3HO$.

	Tr.			Calc.
Carbone.	52,33	52,40	52,34	52,44
Hydrog..	5,95	6,09	6,04	5,88
Oxygène	41,72	41,51	41,62	41,68
	100,00	100,00	100,00	100,00

(PIRIA.)

HÉLIÇOIDINE. $C^{52}H^{34}O^{28}+3HO$.

	Tr.		Calc.
Carbone........	52,24	52,42	52,26
Hydrogène......	6,30	6,31	6,19
Oxygène.... ,..	41,46	41,27	41,55
	100,00	100,00	100,00

(PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XIV, p. 294.)

HÉLIOTROPE. Voy. AGATE.

HELLÉBORE BLANC. Voy. VÉRATRE.

HELLÉBORE NOIR.

Huile volatile.
— grasse.
Matière résineuse.
Cire.
Acide volatil.
Principe amer.
Muqueux.
Albumine.
Gallate de potasse et gallate acide de chaux.
Sel à base ammoniacale.

(FENEULLE et CAPRON, *Journ. de Pharm.*, 1821, p. 503.)

HELLÉBORE NOIR. Helleborus hiemalis.

Résine âcre.
Matière extractive gommeuse.
Un peu de sucre.
Amidon.
Fibre ligneuse.
Substance végéto-animale, qui se prend en une masse membraneuse par l'évaporation du suc exprimé.

(VAUQUELIN, *Ann. de Pharm.* de Berlin, 1808, p. 1.)

HELLÉNÈNE. $C^{18}H^{8}$.

Carbone.....	89,5	89,0	89,8	89,0
Hydrogène...	10,3	10,4	10,1	10,1

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XII, p. 191.)

HELLÉNINE. $C^{14}H^{9}O^{2}$ ou $C^{15}H^{10}O^{2}$.

Carbone.	77,32	77,40	77,88
Hydrogène.	8,56	8,45	8,62
Oxygène........	14,12	14,15	13,50
	100,00	100,00	100,00

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 168.)

HELLÉNINE.

Carbone...........	76,4	76,4	76,2
Hydrogène.........	8,5	8,5	8,8
Oxygène...........	15,1	15,1	15,0
	100,0	100,0	100,0
Carbone...........	76,8	76,5	»
Hydrogène.........	8,7	8,8	8,68
Oxygène...........	14,5	14,7	»
	100,0	100,0	

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XII, p. 189.)

HELVELLE. Voy. CHAMPIGNONS.

HELVINE.

Silice.........................	33,258
Glucine et un peu d'alumine......	12,029
Protoxyde de manganèse........	31,817
Protoxyde de fer................	5,564
Sulfure de manganèse...........	14,000
Parties volatiles................	1,555
	98,223

(GMELIN, *Tubingue*, 1825.)

HÉMATÉINE. $C^{40}H^{18}O^{16}$.

	Calc.	Tr.
Carbone................	62,66	62,65
Hydrogène..............	3,91	4,16
Oxygène................	33,43	33,19
	100,00	100,00

(ERDMANN, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 354.)

HÉMATINE. $C^{84}H^{87}Az^{8}O^{11},SO^{3}$.

	Tr.	Calc.
Carbone...............	56,963	57,08
Hydrogène.............	6,799	6,32
Nitrogène.............	12,675	12,59
Oxygène...............	19,143	19,56
Acide sulfurique........	4,420	4,45
	100,000	100,00

(VAN GOUDOEVER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

Voy. HÉMATOXYLINE.

HÉMATITE. Voy. FER OXYDÉ.

HÉMATOSINE. $C^{44}H^{22}Az^{3}O^{6}Fe$.

	(1)	(2)	(3)
Carbone........	66,49	65,91	66,20
Hydrogène......	5,30	5,37	5,44
Azote..........	10,54	»	10,46
Oxygène........	11,01	»	11,15
Fer............	6,66	6,58	6,75
	100,00		100,00

(1) Sang artériel du bœuf. — (2) Sang veineux, *id.* (3) Sang de bœuf.

HÉMATOSINE.

	(4)	(5)
Carbone	65,73	65,84
Hydrogène	5,28	5,37
Azote	10,57	10,40
Oxygène	11,97	11,75
Fer	6,43	6,64
	99,98	100,00

(4) Sang de mouton. — (5) Calculé.

(*Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 493.)

HÉMATOXYLINE.

Syn. : *Hématine.*

HÉMATOXYLINE cristallisée. $C^{40}H^{17}O^{18}$.

	Calc.		Tr.
Carbone	3000,00	63,66	63,47
Hydrogène	212,15	4,50	4,68
Oxygène	1500,00	31,84	31,85
	4712,15	100,00	100,00

HÉMATOXYLINE séchée à l'air.

$C^{40}H^{17}O^{18}+8HO$.

	Calc.		Tr.
Carbone	3000,00	53,45	53,78
Hydrogène	311,98	5,55	5,78
Oxygène	2300,00	41,00	40,44
	5611,98	100,00	100,00

(ERDMANN, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 346.)

HÉMIPINATE d'argent. $C^{10}H^4O^8,AgO$.

	Tr.	Calc.
Oxyde d'argent	52,88	52,73
Carbone	27,19	27,28
Hydrogène	1,83	1,81
Oxygène	18,10	18,18
	100,00	100,00

(WOEHLER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XII, p. 244.)

HÉPATITE. Voy. BARYTE SULFATÉE.

HERBECKITE. Voy. HISINGÉRITE.

HERCINITE.

Alumine	61,17
Oxyde ferreux	35,67
Magnésie	2,92
	99,76

(QUADRAT, *Ann. der Ch. und Pharm.*, 1845.)

HERRÉRITE. Voy. ZINC CARBONATÉ et TELLURE CARBONATÉ.

HERSCHELITE.

$3NaO,3Al^2O^3 8SiO3+15HO$.

	Tr.		Calc.	
Silice	47,39	47,46	4618	49,10
Alumine	20,90	20,18	1927	20,50
Soude	8,33	9,35	1177	12,47
Potasse	4,39	4,17	»	»
Chaux	0,38	0,25	»	»
Eau	17,84	17,65	1682	17,93
	99,23	99,06	9404	100,00

(DAMOUR, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XIV, p. 199.)

HÉTÉROZITE.

Acide phosphorique	41,77
Oxyde de fer	34,89
Oxyde de manganèse	17,57
Perte au feu	2,40
Silice	2,22
	98,85

(DUFRÉNOY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLI, p. 344.)

HÊTRE.

Carbone	51,192
Oxygène	42,951
Hydrogène	5,857
	100,000

(GAY-LUSSAC et THÉNARD, *Ann. de Ch.*, t. LXXIV, p. 61.)

HÊTRE. Ce bois a donné à la distillation :

Acide pyroligneux	44,00
Huile empyreumatique	9,55
Charbon	24,60
Gaz	22,85
	101,00

(STOLZ, *T. des Essais* de Berthier, t. I, p. 243.)

HÊTRE. Cendres. Sels alcalins.

Acide phosphorique	22,4
— sulfurique	7,3
— muriatique	5,2
Silice	1,0
Potasse et soude	64,1
	100,0

HÊTRE. Cendres. Matières insolubles.

Acide carbonique	32,9	35,1
— phosphorique	5,7	5,4
Silice	5,8	9,2
Chaux	42,6	43,3
Magnésie	7,0	2,7
Oxyde de fer	1,5	tr.
— de manganèse	4,5	4,0
Phosphate de chaux	7,1	11,1
— de fer	3,7	»

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 262.)

Hêtre. Cendres du *fagus sylvatica.*

Potasse	11,80
Soude	2,15
Chaux	17,25
Magnésie	8,42
Peroxyde de fer	0,60
Acide phosphorique	2,29
— sulfurique	1,01
Silice	1,09
Chlore	0,10
Acide carbonique	24,85
Charbon et sable	0,78
	70,34

(Boettiger, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. III, p. 25.)

Hêtre. Cendres.

Potasse	22,83
Soude	9,50
Chaux	24,50
Magnésie	11,64
Oxyde ferrique	2,67
Acide phosphorique	20,91
— sulfurique	2,20
Chlorure sodique	0,87
Silice	1,88
	97,00

(Souchay, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 78.)

HEULANDITE.

	(1)	(2)	(3)
Silice	59,145	58,2	60,07
Alumine	17,920	17,6	17,08
Chaux	7,652	7,2	7,13
Oxyde de fer	»	»	0,20
Eau	15,400	16,0	15,10
	100,117	99,0	99,58

	(4)	(5)
Silice	59,64	60,07
Alumine	16,33	15,96
Chaux	7,44	7,67
Oxyde de fer	»	1,12
Eau	14,33	14,33
Soude	1,16	1,15
Potasse	0,74	0,60
	99,64	100,90

(1) Thomson, *Tr. de M.* par Dufrénoy, t. III, p. 437. — (2) Rammelsberg, *id.* — (3) Walmstedt, *id.* — (4) (5) Damour, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 239.

HIPPURATE D'ARGENT.

	(a)	(b)	(c)
Acide hippurique	60,0	59,8	61,09
Oxyde d'argent	40,0	40,2	38,91
	100,0	100,0	100,00

(a) (b) Dumas et Péligot, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVII, p. 329. — (c) Liebig, *id.*

HIPPURATE DE CHAUX.

Acide hippurique	87,28
Chaux	12,72
	100,00

HIPPURATE DE PLOMB.

Hippurate anhydre.

Acide hippurique	64,38
Oxyde de plomb	25,62
	100,00

Hippurate de plomb cristallisé; il contient 25,64 d'eau.

(Liebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 193.)

HISINGÉRITE.

Syn.: *Thraulite; stilpnomélane; chloropale; herbeckite; pinguite; feltbol; terre de Vérone; talc zographique; nontronite; anthosidérite.*

	(1)	(2)	(3)
Silice	36,31	31,775	31,28
Protoxyde de fer } Peroxyde de fer }	44,39	49,869	{ 15,22 / 33,90
Eau	20,79	20,000	19,12
	101,49	101,644	99,52

(1) H. de Riddarhyttan, par Hisinger. — (2) H. de Bodennais, *id.* — (3) *Id.*, par Kobell.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 559.)

Stilpnomélane.

Silice	43,486	46,500
Protoxyde de fer	37,049	33,892
Alumine	8,157	7,100
Magnésie	3,343	1,888
Chaux	1,118	0,197
Eau	5,950	7,900
	98,803	97,477

Silice	45,425	46,167
Protoxyde de fer	35,383	35,823
Alumine	5,882	5,879
Magnésie	1,678	2,666
Chaux	0,183	»
Potasse et trace de soude	»	0,750
Eau	9,281	8,715
	97,832	100,000

(Rammelsberg, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 560.)

HISINGÉRITE.

	(1)	(2)
Acide silicique	33,07	32,18
Sesquioxyde de fer	34,78	30,10
Protoxyde de fer	17,59	8,63
Chaux	2,56	5,50
Magnésie	0,46	4,22
Eau	11,54	19,37
	100,00	100,00

(1) H. de Riddarhyttan. — (2) H. de Gillinge.

(RAMMELSBERG, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 261.)

CHLOROPALE.

	(1)	(2)	(3)
Silice	45,00	45,00	53,00
Protoxyde de fer	34,00	32,00	26,04
Magnésie	2,00	2,00	1,40
Alumine	1,00	0,75	1,80
Eau	18,00	20,00	18.00
	100,00	99,75	100,24

	(4)	(5)
Silice	80,66	70,00
Protoxyde de fer	9,74	14,25
Magnésie	tr.	»
Alumine	1,03	0,75
Eau	5,33	15,00
Résidu	2,66	»
	99,42	100,00

(1) C. par BERNHARDI, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 561. — (2) C. par BRANDES, *id.* — (3) C. de Ceylan, par THOMSON, *id.* — (4) C. de Passau, par KOBBEL, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 230. (5) C. de Hongrie, par KOBBEL, *id.*

HISINGÉRITE. Pinguite.

	(1)	(2)
Silice	36,90	41,10
Peroxyde de fer	29,50	37,30
Alumine	1,80	»
Protoxyde de fer	6,10	»
Magnésie	0,45	»
Protoxyde de manganèse	0,15	»
Eau	25,10	21,56
	100,00	99,96

(1) Pinguite par KERSTEN, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 562. —(2) Nontronite du Hartz, par BIEWERD, *Journ.* d'Erdmann, t. XI, p. 163.

HISINGÉRITE. Terre de Vérone ou talc zographique.

	(1)	(2)	(3)
Silice	53	44,0	51,25
Protoxyde de fer	28	»	»
Peroxyde de fer	»	29,0	20,72
Alumine	»	3,6	7,25
Magnésie	2	2,1	6,16
Potasse	10	»	6,21
Eau	6	18,7	6,49
Soude	»	»	1,92
Protoxyde de manganèse	»	»	tr.
	99	97,4	100,00

(1) T. par KLAPROTH. — (2) Nontronite, par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 563. — (3) T. par DELESSE, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 257.

HISINGÉRITE. Feltbol.

	(1)	(2)
Silice	46,40	41,31
Peroxyde de fer	23,50	35,69
Alumine	3,01	3,31
Eau	24.50	18,63
	97,41	98,94

(1) F. par KERSTEN, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 563. — (2) Nontronite de Montmort, par JOQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 108.

HOGANITE. Voy. MÉSOTYPE.

HOLMITE. Voy. SEYBERTITE.

HOLZSTEIN. Pierre de bois de Bareuth.

Silice	80
Alumine	11
Oxyde de fer	3
— de chrôme	1

(TROMMSDORF, *Ann. de Ch.*, t. XXXIV, p. 130.)

HOPÉITE. Minerai de zinc.

HORDÉINE.

Carbone	44,2
Oxygène	47,6
Hydrogène	6,4
Azote	1,8
	100,0

(MARCET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 32.)

HORNBLENDE.

Syn. : *Amphibole noire.*

HORNBLENDE ALUMINEUSE. Voyez CORNÉENNE.

HORNSTEIN FUSIBLE. Voy. FELDSPATH.

HOUBLON. Plante récoltée pendant la floraison.

Eau	73,800
Substances solubles dans l'eau	1,460
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique	14,432
Cire, résine et chlorophylle	0,720
Fibre végétale	9,588
	100,000

100 p. en poids de cette plante fraîche (26,2 de cette planche sèche) réduites en cendres, contiennent :

Potasse	0,469
Soude	0,078
Chaux	0,644
Magnésie	0,094
Oxyde de fer	0,017
Alumine	0,019
Oxyde de manganèse	tr.
Silice	0,048
Acide sulfurique	0,217
— phosphorique	0,091
Chlore	0,117
	1,494

(SPRENGEL, *Ann. agr.* de Roville, t. VIII, p. 261.)

HOUBLON français cultivé dans la plaine de Grenelle, matière jaune.

Eau.
Huile essentielle.
Suracétate d'ammoniaque.
Acide carbonique.
Mat. blanche soluble dans l'eau bouillante.
Malate de chaux.
Albumine.
Gomme.
Acide malique.
Résine.
Matière verte.
Principe amer.
Matière grasse.
Chlorophylle.
Acétate de chaux et d'ammoniaque.
Nitrate, muriate et sulfate de potasse.
Sous-carbonate de potasse.
Carbonate et phosphate de chaux.
Traces de phosphate de magnésie.
Soufre.
Oxyde de fer.
Silice.

(PAYEN et CHEVALLIER, *Journ. de Pharm.*, t. VIII, p. 226.)

HOUBLON. Lupuline.

Principe odorant	1,0
Cire	10,0
Résine	30,0
Tannin avec de l'acide gallique	4,2
A reporter	45,2
Report	45,2
Principe amer	9,1
Matière extractive	8,3
Fibre ligneuse	54,4
	107,0

(IVES, *J. de Ph.*, t. XCIII, p. 155.)

HOUBLON. Les jeunes pousses renferment :

Albumine insoluble.
— soluble.
Gomme ou mucilage.
Matière sucrée.
— extractive.
— colorante rougeâtre.
Asparamide.
Matière résineuse.
— huileuse.
Acide tannique.
— malique.
Malate acide de chaux
Sulfate de potasse, etc., etc.

(LEROY, *Journ. de Ch. médicale*, 2e série, janvier 1840, t. VI, p. 11.)

HOUBLON. Cendres.

Potasse	19,41
Soude	0,70
Chaux	14,15
Magnésie	5,34
Alumine	1,18
Sesquioxyde de fer	2,71
Charbon et perte	2,95
Acide phosphorique	14,64
— sulfurique	8,28
— silicique	17,88
— carbonique	11,01
Chlore	2,26

(HAWKHURST, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 507.)

HOUILLE. Par la distillation on extrait :

Charbon.
Noir de fumée.
Poix.
Huile essentielle.
Ammoniaque.
Hydrochlorate d'ammoniaque.
Sulfate de soude.
Soude.

(Lord DUNDONALD, *Ann. de Ch.*, t. X, p. 36.)

HOUILLE de Saint-Étienne.

Charbon	48,03
Bitume	16,16
Gaz hydrogène carboné	7,29
Carbonate ammoniacal	0,52
Cendres	28,00
	100,00

(HASSENFRATZ, *Ann. de Ch.*, t. XI, p. 277.)

Houille de l'Isère.

Charbon	82,26	à	11,04
Bitume	40, 1	à	1,06
Gaz hydrogène carboné	8,79	à	0,58
Soufre	9,22	à	0,00
Ammoniaque	2,08	à	0,41
Cendre	45,83	à	11,28

(Hassenfratz.)

Houille de Monte-Massi (Toscane).

Carbone	73,63	74,0
Hydrogène	5,28	4,2
Azote, oxygène	17,89	17,0
Cendres	3,20	4,1
	100,00	99,3

(Bunsen, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. II, p. 399.)

Houille alumineuse de Dresde.

Charbon	19,65
Soufre	2,85
Silice	40,00
Alumine	16,00
Oxyde de fer	6,40
Sulfate de fer	1,80
Sulfate de chaux	1,50
Magnésie	0,50
Sulfate de potasse	1,50
Hydrochlorate de potasse	0,50
Eau	10,75
	101,45

(Klaproth, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 507.

Houille. Bois bitumineux de Dresde.

Terreau végétal	54,
Soufre	0,80
Sulfate de fer	10,70
Oxyde de fer	12,70
Sulfate de chaux	0,70
Silice	0,20
Perte	20,90
	100,00

(Vauquelin.)

Houille terreuse.

Matière volatile	62,25
Charbon	20,25
Chaux	2,00
Sulfate de chaux	2,50
Oxyde de fer	1,00
Alumine	0,50
Sable	11,50
	100,00

(Klaproth, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 506.)

Houille de Casualidad (Havane).

Matière volatile, bitumineuse, etc.	63,00
Carbone	34,97
Cendres et résidu	2,03
	100,00

(Taylor et Clemson, *Inst.*, 1837.)

Houille. Pechkohle de Meissner.

			Moyenne.
Carbone	56,70	56,70	56,70
Hydrogène	4,69	4,82	4,75
Oxygène	27,11	27,18	27,15
Eau hygrométrique	»	9,07	»
Cendres	»	2,43	»

Houille. Pechkohle du Hirschberg.

Carbone	60,83
Hydrogène	4,36
Oxygène	24,64
Eau hygrométrique	9,36
Cendres	0,81
	100,00

Houille de Habichtwald.

			Moyenne.
Carbone	57,34	57,18	57,26
Hydrogène	4,51	4,54	4,52
Oxygène	26,03	26,16	26,10
Eau hygrométrique	»	10,79	»
Cendres	»	7,33	»

Houille sèche éclatante du Hirschberg.

Carbone	64,99	66,79	66,55	66,11
Hydrogène	4,79	4,88	4,80	3,82
Oxygène	19,56	17,77	18,09	18,51
Eau hygrométrique	»	»	7,80	»
Cendres	»	»	2,76	»

Houille du terrain houiller.

	(1)	(2)	(3)
Densité	13,15	12,98	12,76
Carbone	87,85	87,45	84,67
Hydrogène	4,90	5,14	5,29
Oxygène et azote	4,29	5,63	7,94
Cendres	2,96	1,78	2,10

	(4)	(5)
Densité	13,17	13,62
Carbone	83,75	76,48
Hydrogène	5,66	5,23
Oxygène et azote	8,04	16,01
Cendres	5,25	2,28

(1) Houilles grasses et dures, Rive-de-Gier. — (2) Houilles grandes maréchales, *id.* — (3) Houilles grasses à longues flammes, flenu de Mons. — (4) *Id.*, cannel-coal. — (5) Houilles sèches longues flammes, Blanzy.

Houille de Chantonnay (Vendée).

Charbon	0,627
Matière volatile bitumineuse et eau	0,200
Carbonate de chaux	0,067
Carbonate de magnésie	0,041
Carbonate de fer	0,020
Argile	0,020
Pyrite de fer	0,025
	1,000

(Berthier, *Ann. des Mines*, 1838.)

Houilles.

Houille de	Fluides élastiques dégagés.	Huile concrète et liquide.	Eau ammoniacale.	Carbone.	Silice.	Alum.	Sulfate de chaux.	Oxyde de fer attirable.	Manganèse	Soufre.
	P. cub.	Grains.	Grains.	Grains.	Gr.	Gr.	Gr.	Gr.	Gr.	Gr.
Sundsweyer.	706	42	14	835	10	3	1,0	1,16	»	»
Saarbrück...	619	203	20	584	12	18	1,1	2,00	»	»
Roderen et St-Hippolyte.	340	62	20	712	50	34	»	6,00	»	»
Lalaye......	542	44	32	776	48	56	6,0	3,00	»	»
Lopsan.....	268	48	228	274	80	16	14,0	114,00	15,0	179,0
Bouxweiler..	440	174	144	196	132	100	100,0	6,00	5,4	184,7

(Branthome, *Journ. des Mines*, novembre 1810)

Houilles grasses.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
Charbon.................	77,7	76,0	71,5	65,3	58,5	51,0	54,5	52,6
Cendres.................	2,7	5,4	5,2	1,7	3,0	5,0	1,8	3,4
Matières volatiles.........	19,6	18,6	23,3	33,0	38,5	44,0	43,7	44,0
	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0
Charbon équivalent aux matières volatiles..........	15,30	14,50	»	22,00	24,00	30,00	22,00	30,00
Pesanteur spécifique......	1,31	1,34	1,27	1,28	1,30	1,30	»	1,277

(1) Glamorgan (Angleterre). — (2) Newcastle. — (3) (4) Bouleau. — (5) Gaillet. — (6) Gade. — (7) Oviedo (Espagne). — (8) Cannel-coal.

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 336.)

Houilles grasses de France.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)	(11)
Charbon........	77,1	71,5	71,5	68,4	65,6	65,4	64,7	61,1	60,0	58,5	50,6
Cendres.........	5,8	3,5	7,2	9,1	13,4	3,4	5,7	8,9	6,0	3,1	7,0
Matières volatiles.	17,1	25,0	21,3	22,5	21,0	31,2	29,6	30,0	34,0	38,4	42,4
	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0
Pesanteur spécifique	»	1,284	»	»	»	1,179	»	»	1,285	»	»

	(12)	(13)	(14)	(15)	(16)	(17)	(18)	(19)	(20)	(21)
Charbon..............	49,0	71,5	68,0	66,5	60,5	57,0	54,0	51,5	24,2	36,8
Cendres..............	17,5	3,5	10,4	2,0	10,3	7,0	14,0	12,0	3,5	1,0
Matières volatiles.......	33,5	25,0	21,6	31,5	29,2	36,0	32,0	36,5	72,3	62,2
	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0
Pesanteur spécifique....	»	»	»	1,28	»	»	»	»	»	»
Charbon équivalent aux matières volatiles.....	»	18,0	13,5	21,0	19,0	24,0	»	27,0	48,0	30,0

(1) Bourglastic (Puy-de-Dôme). — (2) Anzin (Nord). — (3) Fondary (Haute-Loire). — (4) Baderen (Haut-Rhin). — (5) Saint-Georges (Maine-et-Loire). — (6) Le Creusot (Saône-et-Loire). — (7) Fins (Allier). — (8) Decize (Nièvre). — (9) Commentry (Allier). — (10) Balayre (Aveyron). — (11) Lassalle (Aveyron). — (12) Durban (Aude). — (13) Carmeaux (Tarn). — (14) Alais (Gard). — (15) Rive-de-Gier (Loire). — (16) Bességes (Aveyron). — (17) Bonchamp (Haute-Saône). — (18) Saint-Étienne (Loire). — (19) Épinac (Saône-et-Loire). — (20) Belestat (Aude). — (21) Jayet.

(*Tr. des Essais* par Berthier, t. I, p. 331.)

Houilles sèches peu carbonées.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
Charbon	56,0	60,8	54,3	50,3	44,6	51,0	50,0	40,6
Cendres	20,0	6,2	6,1	8,0	14,4	4,0	13,0	7,2
Matières volatiles	24,0	33,0	39,6	41,7	41,0	45,0	37,0	52,2
	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0
Charbon équivalent aux matières volatiles	»	»	»	27,0	27,0	12,0	12,0	16,0
Pesanteur spécifique	»	»	1,28	»	»	1,298	»	»

(1) Tuchan (Aude). — (2) Lardin (Dordogne). — (3) Blanzy (Saône-et-Loire). — (4) Oviedo (dans les Asturies). — (5) Lavencas (Aveyron). — (6) Ombrowa (haute Silésie). — (7) Salins (Jura). — (8) Vazas (Esclavonie.)

Houilles séches très-carbonées.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)
Charbon	78,0	57,7	82,0	85,0	87,0	86,3	88,0	79,3	91,9
Cendres	5,5	30,0	5,0	2,3	2,7	4,3	3,4	1,3	3,9
Matières volatiles	16,5	12,3	13,0	12,7	10,3	9,4	8,6	19,4	4,2
	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0

(1) Bourglastic (Puy-de-Dôme). — (2) Zinsweyer (duché de Bade). — (3) Durham ou anthracite (Angleterre). — (4) Mons dite anthracite (Belgique). — (5) Bolduc dite anthracite, près de Maëstricht. — (6) Fresne, près de Valenciennes. — (7) Welsh (Angleterre). — (8) Waldembourg. — (9) Postschapel, près de Dresde.

Houilles.

	(1)	(2)
Carbone	70,9	72,2
Hydrogène	4,3	3,9
Oxygène	24,8	21,1
Azote	»	2,1
	100	993

(1) Houille esquilleuse. — (2) Houille compacte.

(Ure.)

Houilles à coke très-boursouflé.

	(1)	(2)	(3)
Carbone	74,47	87,68	89,16
Hydrogène	5,40	3,21	3,20
Oxygène	19,61	8,11	6,45
Cendres	0.50	1,00	1,18
	99,98	100,00	99,99
Coke	52,30	80,79	83,40
Pesant. spécifiq.	1,1652	1,2757	1,3005

(1) Kilkenny en Irlande. — (2) Lamark en Westphalie. — (3) Eschveiller près d'Aix-la-Chapelle.

Houilles à coke boursouflé.

	(1)	(2)
Carbone	84,32	83,26
Hydrogène	3,23	3,20
Oxygène	14,62	12,67
Cendres	1,00	0,86
	100,17	99,99
Coke	68 »	70,40
Densité	1,2677	1,2563

(1) Wellesweiler près Saarbrück. — (2) Newcastle.

Houilles à coke fritté et pulvérulent (3).

	(1)	(2)	(3)
Carbone	78,39	92,10	73,88
Hydrogène	3,21	1,11	2,76
Oxygène	17,77	5,79	20,48
Cendres	0,63	1,00	2,88
	100,00	100,00	100,00
Coke	68,65	90,56	64.80
Densité	1,2846	1,3065	1,3098

(1) Beulthen en Silésie. — (2) Lamark. — (3) Berzenskonitz en Silésie.

(Karsten, *Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 328.)

Houilles.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Swansea	74	22	4	1,357
Whitehaven	57	41	2	1,257
Newcastle	58	40	2	1,071
Rhode-Islande	94	»	6	1,750
Kilkenny	97	»	3	1,526
Anthracite	64	»	36	1,300

(1) Carbone. — (2) Bitume. — (3) Cendres. — (4) Pesanteur spécifique.

(*Journ. des Mines*, octobre 1811.)

Houilles de la Hesse.

	Carbone.	Hydrogène.	Oxygène et azote.	Soufre.	Cendres.	Densité.
1° De Meismer. Sa structure est ligneuse, noire, en poudre, offrant des petits grains d'un grand éclat	82,00	4,20	5,90	3,90	4,00	1,307
2° Du même terrain. Écailleuse et sans éclat	62,18	5,47	18,05	9,30	5,00	1,208
3° Même origine. Structure ligneuse, cassure en écailles, en partie esquilleuse; poudre terreuse et mate	58,90	5,36	21,63	6,61	7,50	1,079
4° Du Hirschberg. Éclat presque vitreux, cassure écailleuse, poudre brune	72,90	5,70	18,40	0,70	2,30	1,289
5° Même origine. Ressemble à celle de Meissner	62,9	5,7	17,0	7,8	6,6	1,050
6° Du Faulbach. Semblable au n° 2, mais plus solide et plus noire	60,6	5,5	18,4	8,0	7,5	1,130
7° De la mine de Gluckauf, près de Mulhouse. Feuilletée, peu compacte et offre quelques débris végétaux et aussi des os	36,65	3,84	12,32	»	47,19	25
8° Autre analyse de la même houille	36,56	5,00	11,25	»	47,19	»

(Græger, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 634.)

Houilles. Charbon de Saarrebrück, extrait d'une houillère.

Carbone libre	21
Chaux	17
Magnésie	08
Oxyde ferreux	10
— manganeux	06
Résidu insoluble de l'acide chlorhydrique	07
Acide carbonique, plus une faible quantité d'eau et d'huile volatile (par différence)	31
	100

(Daubrée, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 4.)

Houilles. Substance particulière qui se trouve dans la houille de Bovey.

Eau légèrement acide	60
Bitume brun huileux et épais	21
Charbon	90
Hydrogène carboné et acide carbonique	29
	200

(Sir Joseph, *Journ. des Mines*, novembre 1806.)

Houilles.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Charbon	0,795	0,675	0,605	0,550	0,570	0,515
Cendres	0,030	0,025	0,045	0,050	0,030	0,030
Matières volatiles	0,175	0,300	0,350	0,400	0,400	1,455
	1,000	1,000	1,000	1,000	1,000	1,000

(1) H. de Dowlais. — (2) H. de la Tine. — (3) H. de la Clyde.

(4) H. de Tiptan. — (5) H. de Derbyshire dure. — (6) *Id.* tendre.

(Berthier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 228.)

Houilles de la galerie d'Oppel.

	(1)	(2)	(3)
Eau	6,75	7,20	7,60
Cendres	6,25	9,05	15,30
Carbone	62,00	62,35	61,85
Oxygène	10,06	11,90	11,85
Hydrogène	4,40	4,50	4,40
Sommes des matières combustibles	77,00	78,75	77,10

(1) Houille de forge. — (2) *Id.* schisteuse. — (3) *Id.* calcaire.

Houilles de la galerie de Dœhlner.

	(1)	(2)	(3)
Eau	6,75	7,20	7,60
Cendres	8,55	12,25	24,95
Carbone	61,10	60,10	54,20
Oxygène	4,50	4,45	4,15
Hydrogène	9,10	11,00	9,10
Sommes des matières combustibles	74,70	75,55	67,45

(1) Houille de forge. — (2) *Id.* schisteuse. — (3) *Id.* calcaire.

(Koettig, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 632.)

HOUILLE tendre.

	(1)	(2)	(3)
Charbon	0,783	0,685	0,766
Cendres	0,037	0,090	0,024
Matières volatiles	0,180	0,225	0,210
	1,000	1,000	1,000

	(4)	(5)
Charbon	0,410	0,510
Cendres	0,050	0,040
Matières volatiles	0,540	0,450
	1,000	1,000

(1) Exhweiller. — (2) Mayenne. — (3) Schaunbourg. — (4) Cannel-coal de Vican. — (5) Cannel-coal de Glasgow.

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 230.)

HOUILLES.

	(1)	(2)
Charbon	0,43	0,35
Cendres argileuses	0,13	0,12
Matières volatiles	0,44	0,53
	1,00	1,00

	(3)	(4)	
Matières gaz.	»	0,202	
Matières liquid.	»	0,073	
Charbon	0,610	0,651	coke. 0,725
Cendres argil.	0,075	0,074	
Matières volat.	0,315	»	
	1,000		

(1) H. de Regneron, par BERTHIER, *Ann. des Min.*, 1838. — (2) H. de Clauzel, par le même, *id*, — (3) H. du Cantal, par le même, *id*. — (4) H. de la Vendée, par le même, *id*.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Coke charbon	75,90	55,23	42,25	29,00
— matières terreuses.	1,50	9,50	10,00	11,00
Mat. volatilles	22,60	35,27	47,75	60,00
	100,00	100,00	100,00	100,00

(1) H. collante. — (2) H. esquilleuse. — (3) H. molle. — (4) H. compacte.

(THOMSON, *Ann. des Min.*, 2e livraison, 1821.)

HOUILLES. Quantités de Coke et de produits volatils pour 100 de houille.

	Coke.	Prod. Vol.
Houilles d'Angleterre.		
Iron-Bridje	54,60	45,40
Mertyr-Titwill	86,30	12,70
Cool-Broke-Dale	53,68	46,82
Puant	52,80	48,20
Houilles de Saint-Étienne.		
Puits Saint-Heny	77,90	22,10
— Robert, couche corrodé.	72,95	27,50
— — couch. des planches	74,90	25,40
— — Id. du bon menu.	59,70	30,30
— — Id. du dessus...	73,20	26,70
— — de la grande fend.	66,40	33,60
— — de la petite fendue	78,20	21,80
Houilles de Rive-de-Gier.		
Puits Saint-Mathieu	72,70	27,00
— de la grande croix	61,70	28,70
— du Coin	68,50	31,50
— de la Monge	83,20	16,80
— des Combes	70,10	29,90

(H. GAULTIER, *R. sc. et ind.*, t. XXI, p. 155.)

HOUILLES d'Angleterre.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Houille de Welsh	0,0850	0,8807	0,0343	1,337	1,00
— d'Alfreton	0,4450	5,5247	0,0204	1,235	0,98
— de Bitterly	0,4280	0,5288	0,0429	1,264	1,10
— en pierres de Welsh	0,0800	0,8970	0,0230	1,368	1,39
— schisteuse de Welsh	0,0910	0,8417	0,0673	1,409	»
— cannel du Derbyshire	0,4700	0,4836	0,0464	1,278	»
— de Kilkeny	0,0425	0,9288	0,0287	1,602	1,657
— schisteuse trouvée sous du basalte.	0,1666	0,6974	0,1350	»	»
— schisteuse de Kilkenny	0,1300	0,8038	0,0600	1,445	»
— cannel d'Écosse	0,5657	0,3943	0,0400	»	»
— de Boulavoonemm en Irlande	0,1380	0,8297	0,0324	1,436	1,596
— de Congée —	0,0910	0,8750	0,0341	1,403	1,656
— du comté de la reine —	0,1030	0,0657	0.0314	1,403	1,622
Bois pierreux de la chaussée des Géants	0,3337	0,5470	0,1193	1,500	»

(1) Matières volatiles. — (2) Charbon. — (3) Cendres. — (4) Pesanteur spécifique de la houille. — (5) Pesanteur spécifique du coke.

(MUSHET, *Dict. de Ch.* par URE, t. III, p. 370.)

HOUILLES.

DÉSIGNATION des COMBUSTIBLES.	LIEUX d'où ILS PROVIENNENT.	NATURE du COKE.	DENSITÉS.	COMPOSITION.				DÉDUCTION faite des cendres.				1000 AT. CARBONE sont unis avec atomes.	
				CARBONE.	HYDROGÈNE.	OXYGÈNE ET AZOTE.	CENDRES.	COKE DONNÉ à la calcination.	CARBONE.	HYDROGÈNE.	OXYGÈNE ET AZOTE.	HYDROGÈNE.	OXYGÈNE.
Houille	Obernkirchen	très-boursouflé	1,279	89,50	4,83	4,67	1,00	77,8	90,40	4,88	4,72	661	40
	Céral	fritté	1,294	75,38	4,74	9,02	10,86	53,3	84,56	5,32	10,12	771	92
	Noroy	pulvérulent	1,410	63,28	4,35	13,17	19,20	51,2	78,32	5,38	16,30	841	159
Jayet	Saint-Girons	fritté	1,316	72,91	5,45	17,53	4,08	42,5	76,05	5,69	18,26	916	184
	Belestat	—	1,305	75,41	5,79	17,91	0,89	42,0	76,09	5,84	18,07	941	182
Houilles grasses et dures	Alais (Rochebelle)	boursouflé	1,322	89,27	4,85	4,47	1,41	77,7	90,55	4,92	4,53	666	38
	Rive-de-Gier	—	1,315	87,85	4,90	4,29	2,96	76,3	90,53	5,05	4,42	684	37
Id. grasses maréchales	Rive-de-Gier 1	très-boursouflé	1,298	87,45	5,14	5,63	1,78	68,5	89,04	5,23	5,73	719	49
	Grand'Croix 2	—	1,302	87,49	4,86	5,91	1,44	69,8	89,07	4,93	6,00	678	51
	Newcastle (Richardson)	—	1,280	87,95	5,24	5,41	1,40	»	89,19	5,31	5,50	729	47
Houilles grasses à longue flamme	Flenu de Mons 1	boursouflé	1,276	84,67	5,29	7,94	2,10	»	86,49	5,40	8,11	765	72
	Flenu de Mons 2	—	1,262	83,87	5,42	7,03	3,68	»	87,07	5,63	7,30	782	64
	cimetière 1	—	1,288	82,04	5,27	9,12	3,57	70,9	85,08	5,46	9,46	786	85
	cimetière 2	—	1,294	84,83	5,61	6,57	2,99	69,1	87,45	5,77	6,78	808	59
	Gouzon 1	—	1,298	82,56	5,59	9,11	2,72	64,6	84,89	5,75	9,36	830	84
	Gouzon 2	—	1,311	81,71	4,99	7,98	5,32	65,6	86,30	5,27	8,43	748	75
	Lavayse	—	1,214	82,12	5,27	7,48	5,13	57,9	86,56	5,56	7,88	787	70
	Lancashire (Canelcoal)	—	1,317	83,75	5,66	8,04	2,55	57,9	85,81	5,85	8,34	834	74
	Epinac	—	1,353	81,12	5,10	11,25	2,53	62,5	83,22	5,23	11,55	769	106
	Commentry	—	1,319	82,72	5,29	11,75	0,24	63,4	82,92	5,30	11,78	783	117
Id. sèches à longue flamme	Blanzy	fritté	1,362	76,48	5,23	16,01	2,28	57,0	78,26	5,35	16,39	837	160

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 353.)

LE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
n...	74,823	6,180	5,085	13,912
ıw..	82,924	6,491	10,457	1,128
shire	83,753	5,660	8,039	2,548
ırg.	67,597	3,405	12,439	14,566
ıstle.	84,846	5,048	8,430	1,676
ıw..	81,204	5,452	11,923	1,421
ıstle.	87,952	5,239	5,416	1,393
m..	83,274	5,171	3,036	2,519

Carbone. — (2) Hydrogène. — (3) Oxygène et — (4) Cendres.

ARDSON, *Tr.* de Berzelius, t. III, p. 376.)

.E.

	(1)	(2)	(3)	(4)
nsk	72,228	4,275	17,457	6,040
ut.	71,773	4,977	21,492	2,343
w.	72,249	3,524	21,067	3,160
les- ...	70,724	4,855	21,705	2,716
...	63,934	4,21	12,456	19,380
nir.	60,262	4,43	28,848	6,460
...	50,259	4,51	19,271	25,960

Carbone. — (2) Hydrogène. — (3) Oxygène et — (4) Cendres.

LRESSENKY, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 365.)

.ES.

	(1)	(2)
ne...............	85,613	82,97
ogène.............	5,205	5,86
et oxygène.......	7,226	7,91
res..............	1,956	3,26
	100,00	100,00

Houilles de Newcastle Durham. — (2) *Id.* de shire.

ARDSON, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, 42.)

.E.

	(1)	(2)	(3)	(4)
ne.	64,68	63,56	74,57	70,95
og..	5,31	4,81	5,33	5,18
...	21,36	25,12	12,65	13,55
res.	8,65	6,51	7,45	10,32
	100,00	100,00	100,00	100,00

	(5)	(6)	(7)	(8)
ne.	66,86	73,36	68,39	58,68
og..	4,81	5,41	5,06	4,48
..	11,74	10,92	12,55	9,83
es.	16,59	10,31	14,00	27,01
	100,00	100,00	100,00	100,00

ı. de Schœnfeld. — (2) Anthracite de Gross-n. — (3) Houille de forge. — (4) *Id.* schis- — (5) *Id.* calcaire. — (6) *Id.* de forge. — (7) isteuse. — (8) *Id.* calcaire.

IG, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, 1.)

HOUILLES de la Hongrie.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Densité...	»	1,36	1,31	1,35
Cendres..	0,80	10,69	5,82	10,33
Carbone..	49,70	86,88	88,30	89,69
Hydrog...	5,91	4,37	4,80	5,03
Oxygène..	44,39	8,74	6,90	5,27
Perte....	»	13,53	17,18	18,45
Coke.....	»	86,47	52,82	81,55

	(5)	(6)	(7)	(8)
Densité...	1,37	1,29	1,33	1,51
Cendres..	11,41	2,91	12,05	1,60
Carbone..	83,76	88,76	86,72	85,29
Hydrog...	4,97	6,04	5,09	5,05
Oxygène..	11,26	6,20	8,19	9,65
Perte.....	22,19	23,18	24,13	26,89
Coke.....	77,81	77,82	78,57	73,11

	(9)	(10)	(11)	(12)
Densité...	1,28	1,28	1,42	1,49
Cendres..	2,39	2,61	10,53	10,99
Carbone..	84,48	84,54	82,54	67,49
Hydrog...	4,92	4,96	4,35	4,70
Oxygène..	9,59	10,50	13,10	27,80
Perte....	29,04	31,83	23,67	31,30
Coke.....	70,96	68,17	»	»

	(13)	(14)	(15)
Densité.........	1,35	1,40	1,34
Cendres.........	5,66	9,41	4,35
Carbone.........	71,55	67,85	61,99
Hydrogène......	3,19	4,93	4,79
Oxygène........	23,25	27,22	53,31
Perte..........	»	38,77	40,45
Coke...........	»	»	»

(1) Bois de cèdre. — (2) Funskirchen. — (3) *Id.* d'une autre mine. — (4) Szaboles. — (5) *Id.* de Babara. — (6) Vassas, mine de Mikel. — (7) *Id.*, houille sphérique. — (8) Bannat, mine de Purkary. — (9) *Id.*, de Gellisty. — (10) *Id.*, de Mark. — (11) *Id.*, de Simon. — (12) Tokoot, comitat de Grace. — (13) Csolnok, *id.* — (14) Sarisap, *id.* — (15) Isemble, c. de Comorne.

(NENDWICH, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 371.)

HOUILLES de Toscane.

	(1)	(2)
Matières volatiles.......	42,43	39,20
	43,46	38,74
Coke.................	57,57	60,07
	51,51	61,27
Carbone..............	62,00	76,49
Hydrogène.............	5,00	4,86
Oxygène...............	17,83	13,01
Azote.................	0,92	0,93
Cendres...............	14,25	4,71

(1) H. maigre du Monte-Massi. — (2) H. grasse du Monte-Bamboli.

(LA CAVA, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 371.)

HUILES.

HUILES ESSENTIELLES. Voy. ESSENCES.

HUILE D'AMANDES DOUCES.

Huile jaune	76
Suif très-blanc	24
	100

(BRACONNOT, *Ann. de Ch.*, t. XCIII, p. 241.)

HUILE D'AMANDES DOUCES.

Carbone	77,403
Hydrogène	11,481
Oxygène	10,828
Azote	0,288
	100,000

(DE SAUSSURE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 351.)

HUILE DE BAUME DE COPAHU. C^5H^4.

		Tr.	Calc.
Carbone	87,74	88,51	88,46
Hydrogène	11,66	11,75	11,54
			100,00

(BLANCHET, *Inst.*, 1835.)

HUILE DE COLZA.

Huile d'un beau jaune	54
Suif très-blanc	46
	100

(HENRI BRACONNOT, *Ann. de Ch.*, t. XCIII, p. 242.)

HUILE DE DAUPHIN.

Matière grasse	66,8
Matières solubles dans l'eau	33,2
	100,0

(CHEVREUL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 266.)

HUILE DE FOIE des différentes espèces du genre gadus.

	(1)	(2)	(3)
Acide oléique, gaduine et deux aut. mat. non étudiées	69,78500	71,75700	74,03300
Acide margarique	16,14500	15,42100	11,75700
Glycérine	9,71100	9,07300	10,17700
Acide butyrique	0,15875	»	0,07436
Acide acétique	0,12506	»	0,04571
Acide fellinique et acide cholinique souillés d'un peu de graisse	0,29900	0,06200	0,04300
Bilifulvine et acide bilifellinique et quelques matières incertaines	0,87600	0,44500	0,26300
Matière particulière soluble dans l'alcool à 30°	0,03800	0,01300	0,00600
Matière insoluble dans l'eau, l'alcool et l'éther	0,00500	0,00200	0,00100
Iode	0,02950	0,04060	0,03740
Chlore et un peu de brôme	0,08400	0,15880	0,14880
Acide phosphorique	0,05365	0,07890	0,09133
Acide sulfurique	0,01010	0,08595	0,07100
Phosphore	0,00754	0,01136	0,02125
Chaux	0,08170	0,16780	0,15150
Magnésie	0,00380	0,01230	0,00880
Soude	0,01790	0,06810	0,05540
Perte	2,56900	2,60319	3,00943

(1) H. noire. — (2) H. brune. — (3) H. blanche.

(JONGH, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

HUILES DE HOUILLE. Voy. LEUKOL et KYANOL.

HUILE DE HOUILLE et iode.

Carbone	55,490
Hydrogène	6,346
Iode	38,164
	100,000

(JOHNSTON, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.)

HUILE DE LIN.

Carbone	76,014
Hydrogène	11,351
Oxygène	12,635
	100,000

(DE SAUSSURE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 351.)

Huile de navette.

Stéarine	46
Elaïne	54
	100

(Braconnot, *T. de Ch.* de Berzelius, t. II, p. 479.)

Huile de noix.

Carbone	79,774
Hydrogène	10,570
Oxygène	9,122
Azote	0,534
	100,000

(De Saussure, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 351.)

Huile d'olive.

Huile d'un jaune verdâtre	72
Suif très-blanc	28
	100

(Henri Braconnot, *Ann. de Ch.*, t. XCIII, p. 240.)

Huile d'olive.

	(1)	(2)
Carbone	76,034	77,21
Hydrogène	11,545	13,36
Oxygène	12,068	9,45
Azote	0,353	»
	100,000	

(1) De Saussure. — (2) Gay-Lussac et Thénard, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 348.

Huile de palmier.

Stéarine	31
Elaïne	69
	100

(*Tr. de Ch.* de Berzelius.)

Huile de poisson.

Carbone	76,100
Hydrogène	12,400
Oxygène	11,500
Azote	»
	100,000

(Bérard, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. V, p. 294.)

Huile de pommes de terre. C^8H^6O.

Syn. : *Bihydrate d'amiline*; *alcool amylique.*

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Carbone	68,90	69,3	68,12	68,6	382,6	68,6
Hydrogène	13,58	13,6	13,46	13,6	75,0	13,4
Oxygène	17,52	17,1	17,42	17,8	100,0	18,0
	100,0	100,0	100,00	100,0	557,6	100,0

(1) (3) Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 85. — (2) Dumas, *id.*, t. LVI, p. 318.

(4) Dumas, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 318. —(5) (6) Calculé.

Huile de pomme de terres produite dans la fabrication écossaise du wiskey.

Carbone	75,990	76,455	75,724
Hydrogène	12,037	12,337	12,135
Oxygène	11,973	11,208	12,141
	100,000	100,000	100,000

(Glassford, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 630.)

Huile de pommes de terre. Autre formule.

$C^{34}H^{34}O^4$.

Carbone	75,92	75,9	75,9	75,6
Hydrogène	12,39	12,5	12,4	12,6
Oxygène	11,69	11.6	11,7	11,8
	100,00	100,0	100,0	100,0

(Kolbe, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 307.)

Huile de pommes de terre. Autre formule.

$C^{24}H^{31}O^2$.

Carbone	85,46
Hydrogène	9,88
Oxygène	4,66
	100,00

(Mulder, *Inst.*, 1838.)

Huile de ricin. $C^{14}H^{14}O^4$.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone	74,178	65,33	65,05	74,00
Hydrog.	11,034	10,60	10,63	10,29
Oxygène	14.788	24,07	24,32	15.71
	100,000	100,00	100,00	100,00

(1) De Saussure, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 351. — (2) (3) Tilley, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843. — (4) Ure, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 385.

Huile de vin concrète. Voy. Éthérine.

Huile de vin légère. Voy. Éthérole.

Huile de vin pesante. $2SO^3,C^8H^8O$.

Syn. : *Sulfate double d'éthyle et d'éthérine ; huile douce de vin.*

Ac. sulfuriq.	54,43	55,04	54,63	54,61
Carbone	33,01	33,22	33,16	33,23
Hydrogène	6,32	6,21	6,20	6,19
Oxygène	6,24	5,56	6,01	5,97
	100,00	100,00	100,00	100,00

(Marchand, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 271.)

HUILE DE VIN PESANTE.

	Tr.	Calc.	
Acide sulfurique	55,614	54,88	1002,330
Carbone	33,180	33,40	611,480
Hydrogène	5,418	6,15	112,315
Oxygène	5,788	5,48	100,000
	100,000	100,00	1826,125

(SERULLAS et LIEBIG, *T. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 364.)

HUILE DE VITRIOL. Voy. ACIDE SULFURIQUE.

HUITRES. Chair.

Osmazôme.
Gélatine.
Mucus.
Albumine et matière fibreuse.

(PASQUIER, *Manuel pour les Chim.*, 1820, t. I, p. 74.)

HUMATES. Voy. ULMATES.

HUMBOLDITE. Voy. FER OXALATÉ.

HUMBOLDTILITE.

Syn. : *Mellilite; somervillite.*

	(a)	(b)	(c)
Silice	38,34	40,69	43,96
Alumine	8,61	10,88	11,20
Oxyde ferrique	10,02	4,43	02,32
Chaux	32,05	31,81	31,96
Magnésie	6,71	5,75	6,10
Potasse	1,54	0,36	0,38
Soude	2,12	4,43	4,28
	99,36	98,35	100,20

(*a*) (*b*) DAMOUR, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X, p. 65. — (*c*) KOBELL, *Ann.* de Schw., t. IV.

HUMBOLDTITE. Voy. DATHOLITE.

HUMEURS. Voy. LIQUIDES.

HUMEUR AQUEUSE de l'homme.

Albumine, une trace.	
Soude avec une matière analogue à la salive	0,75
Lactates et hydrochlorates à bases alcalines	1,15
Eau	98,10
	100,00

(BERZELIUS, *Journ.* de Schweiger, t. X, p. 504.)

HUMEUR VITRÉE.

Albumine	0,16
Soude avec une matière analogue à la salive	0,02
Lactates et hydrochlorates à bases alcalines	1,42
Eau	98,40
	100,00

(BERZELIUS, *Journ.* de Schw., t. X, p. 504.)

HUMINE. Voy. ACIDE ULMIQUE.

HUREAULITE.

$$4(MnO,FeO)^5Ph^2O^{10}+30HO.$$

	(1)	(2)
Oxyde de manganèse	47,2	11,23
Oxyde de fer		34,95
Acide phosphorique	32,8	36,52
Eau	20,0	17,26
	100,0	99,96

(1) VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXX, p. 307. — (2) DUFRÉNOY, *id.*, t. XLI, p. 342.

HURONITE.

Silice	0,4580
Alumine	0,3392
Chaux	0,0804
Magnésie	0,0172
Protoxyde de fer	0,0432
Chaux	0,0416
	0,9796

(THOMSON, *Tr. de Min.*, t. I.)

HYACINTHE. Voy. ZIRCON.

HYACINTHE BLANCHE CRUCIFORME. Voy. HARMOTOME.

HYACINTHE DE COMPOSTELLE. Voy. QUARTZ HYALIN.

HYACINTHE ORIENTALE.

Alumine	40
Silice	25
Carbonate de chaux	20
Fer	13
	98

(BERGMANN.)

HYACINTHE ORIENTALE.

Alumine	41,33
Silice	21,66
Carbonate de chaux	20,00
Fer	13,33
	96,32

(ACHARD, *Él. de Ch.* de Chaptal, t. II, p. 100.)

ITE.

: *Amiatite.*

QUARTZ RÉSINITE.

OSIDÉRITE. Voy. PÉRIDOT.

TIDES.

ine	0,04
.	0,24
carbonate et chlorure sodiques, ate potassique et phosphate calle	1,26
	1,54

L.)

DES.

ine	2,9
hlorure sodique en grande par-	
	0,60
	96,50
	100,00

(...NY, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

DES. Liquide.

ine.

.

e grasse.

e de soude.
iate de soude.
re de sodium.
iate de chaux.
de magnésie.

(...U, *Journ. de Pharm.*, t. XXIII, p. 322.)

ARGILITE. Voy. WAVELLITE.

ATES DE BICARBURE D'HYGÈNE. Voy. ÉTHER, ALCOOL.

ATE DE CHLORE.

27,7
72,3
100,0

(...Y, *Tr. de Chimie élém.* de Thénard.)

TE D'ÉTHYLE. Voy. ALCOOL.

TE DE GLYCÉRYLE. Voyez RINE.

TE DE MÉSITYLÈNE. Voyez IE.

TE DE MÉTHYLE. Voy. ESPRIT S.

HYDRATE DE PHÉNYLE.

	Tr.		
Carbone	76,94	77,55	76,90
Hydrogène	6,64	6,51	6,80
Oxygène	16,45	15,94	16,30
	100,00	100,00	100,00

	Calc.	
Carbone	917	76,93
Hydrogène	75	6,40
Oxygène	200	16,67
	1192	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. III, p. 201.)

HYDRATE DE PHOSPHORE.

Phosphore	100,00
Eau	14,33

(PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L, p. 90.)

HYDRINDINE. $C^{32}H^{13}Az^{2}O^{5}$.

	Tr.		
Carbone	70,0	70,20	69,2
Hydrogène	4,8	4,85	4,9
Azote	10,7	10,70	10,7
Oxygène	14,5	14,25	15,2
	100,00	100,00	100,0

	Calc.	
Carbone	1200	70,25
Hydrogène	84	4,78
Azote	177	10,36
Oxygène	250	14,61
	1708	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. III, p. 477.)

HYDRIODATES. Voy. IODURES ET IODHYDRATES.

HYDROBENZAMIDE. $C^{14}H^{6}Az^{\frac{2}{3}}$.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone	1071,3	84,75	84,405	84,56
Hydrogèn.	75,0	5,94	6,383	6,04
Azote	117,3	9,31	9,212	9,40
	1263,6	100,00	100,000	100,00

(a) (b) (c) LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 27. — (d) FOWNES, *id.*, 3e série, t. XVII, p. 486.

Voy. BENZHYDRAMIDE ISOMÈRE.

HYDROBORACITE.

3(MgO,CaO) $4BO^3+9HO$.

	(a)	(b)
Magnésie	10,570	10,71
Chaux	13,529	13,74
Acide boracique	49,571	49,22
Eau	26,330	26,33
	100,000	100,00

(a) THOMSON. — (b) HESS.

(*T. de Min.* par Dufrénoy, t. II, p. 320.)

HYDROBORATE DE CHAUX.

Acide borique	46,11
Chaux	18,89
Eau	35,00
	100,00

(HAYES, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 329.)

HYDROBUCHOLZITE.

Silice	41,35
Alumine	49,55
Eau	4,85
Sulfate de chaux	3,12

(THOMSON, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 245.)

HYDROCARBONATE DE FER. Voy. FER CARBONATÉ.

HYDROCARBONATE DE MAGNÉSIE. Voy. MAGNÉSIE CARBONATÉE.

HYDROCARBURE DE BROME. CHBr.

Hydrogène	2,216	2,203
Carbone	12,893	12,708
Brôme	84,891	85,089
	100,00	100,000

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 360.)

HYDROCARBURE D'IODE. CHI.

	(a)	(b)
Iode	89,92	89,966
Carbone	8,64	8,575
Hydrogène	1,44	1,459
	100,00	100,000

(a) SERULLAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 191. — (b) REGNAULT, *id.*, t. LIX, p. 369.

HYDROCHLORATE DE CHLOROBENZINE. Voy. CHLORURE DE BENZOLE.

HYDROCHLORATE D'HUILE DE COPAHU. $C^{10}H^9Cl$.

	Tr.	Calc.
Carbone	57,95	57,94
Hydrogène	8,73	8,50
Chlore	33,01	33,55

(BLANCHET, *Inst.*, 1835.)

HYDROCHLORATE DE JUNIPÉRILÈNE. $C^{18}H^{13}Cl^2$.

Carbone	66,16
Hydrogène	9,09
Chlore	24,60

(SOUBEIRAN et CAPITAINE, *Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. II, p. 318.)

HYDROGÈNE.

Pesanteur spécifique	00,687
Équivalent	12,048
Pouvoir réfringent	00,470

D'après Théodore de Saussure, 100 parties d'eau bouillie absorbent 4,5 d'hydrogène en volumes.

HYDROGÈNE ARSÉNIÉ. Voy. ARSÉNIURE D'HYDROGÈNE.

HYDROGÈNE CARBONÉ. Voy. CARBURES D'HYDROGÈNE.

HYDROGÈNE PHOSPHORÉ. Voy. PHOSPHURE D'HYDROGÈNE.

HYDROGÈNE SULFURÉ. Voy. A. SULFHYDRIQUE.

HYDROGÈNE TELLURÉ. Voy. A. TELLURHYDRIQUE.

HYDROLITE.

Syn. : *Gmélinite, sarcolite.*

	(1)	(2)	(3)
Silice	50,00	50,00	46,40
Alumine	20,00	20,00	21,08
Chaux	4,50	4,25	3,67
Soude	4,50	4,25	7,30
Potasse	»	»	1,60
Eau	21,00	20,00	20,40
	100,00	98,50	100,45

	(4)	(5)	
Silice	46,54	49,47	
Alumine	20,17	21,48	
Chaux	4,89	11,48	
Soude	7,10	3,94	
		0,14	oxyde de fer.
Potasse	1,87	3,48	ac. phosphoriq.
Eau	20,41	10,01	
	100,98	100,00	

(1) H. de Montecchio-Maggiore, par VAUQUELIN. — (2) H. de Castel, *id.* — (3) (4) H. de Glenarm, par RAMMELSBERG. — (5) Lédérérite, par DUFRÉNOY.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 466.)

HYDROLITE. Lédérérite.

Silice	49,47
Alumine	21,48
Chaux	11,48
Soude	3,94
Oxyde de fer	0,14
Acide phosphorique	3,48
Eau	10,01
	100,00

(HAYES, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 468.)

HYDROPHANE. Voy. QUARTZ RÉSINITE et CUIVRE HYDROSILICEUX.

HYDROPHITE. Voy. SERPENTINE.

HYDROPITE. Voy. MANGANÈSE SILICATÉ ROSE.

HYDROSILICATE D'ALUMINE.

	(1)	(2)
Silice	0,412	0,242
Alumine	0,288	0,396
Magnésie	0,016	0,022
Eau	0,284	0,334
	1,000	0,994

(1) De Nontron, par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1833. — (2) De Namur, *id.*

HYDROSILICATE D'ALUMINE.

	(*a*)	(*b*)
Silice	0,4940	0,5004
Alumine	0,1970	0,2016
Sesquioxyde de fer	0,0080	0,0068
Chaux	0,0150	0,0146
Potasse	0,0150	0,0127
Soude	traces	»
Magnésie	0,0067	0,0023
Oxyde de manganèse	traces	traces
Eau	0,2567	0,2600

(*a*) SALVETAT. — (*b*) DAMOUR.

(*Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 172.)

HYDROSILICATE DE CUIVRE.

	(1)	(2)
Silice	10,1	35,7
Alumine	14,8	17,5
Oxyde de cuivre	35,8	14,8
Eau	36,7	28,0
Oxyde d'antimoine	20,0	»
Alcali	»	tr.
Carbonate de chaux	»	2,8
Sulfate de chaux	»	1,2
Matière organique	0,6	0,0

(1) H. de Saint-Marcel (Piémont). — (2) H. de Tempérino (Toscane).

(DELESSE, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 210.)

HYDROSILICATE DE MAGNÉSIE.

Eau	16,4
Silice	53,5
Alumine et trace d'oxyde de fer	0,9
Magnésie	28,6
	99,4

(DELESSE, *R. sc. et ind.*, t. XX, p. 121.)

HYDROSILICATE DE POTASSE de Pontivy.

Silice	45,22
Alumine	37,85
Potasse	11,20
Eau	5,25

(DELESSE, *C. R.*, t. XXI.)

HYDROSULFATES. Voy. SULFHYDRATES et SULFURES.

HYDROTALCITE. Voy. CHLORITE HEXAGONALE.

HYDROTELLURATES. Voy. TELLURHYDRATES.

HYDROXANTATE DE POTASSE.

$C^3H^6S^4O,KO$.

	Tr.	Calc.
Carbone	22,252	22,75
Hydrogène	3,053	3,05
Potasse	29,890	29,24
Soufre	40,245	39,92
Oxygène	4,803	5,00

(COUERBE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 244.)

HYDRURE D'ALDÉHYDE.

Carbone	66,43
Hydrogène	10,84
Oxygène	22,73
	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 319.)

HYDRURE D'AMIDE. Voy. AMMONIAQUE.

HYDRURE D'ANISYLE. $C^{16}H^8O^4$.

	Tr.			Calc.
Carbone	70,34	70,52	70,47	70,58
Hydrog.	6,30	5,98	6,05	5,88
Oxygène	23,36	23,50	23,48	23,54
	100,00	100,00	100,00	100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XIV, p. 485.)

HYDRURE D'AZOBENZOILINE.

$C^{14}H^{6}Az^{\frac{2}{3}}$.

	Calc.		Tr.	
Carbone..	10,70	84,80	84,8	84,54
Hydrogèn.	75	5,95	6,4	6,17
Azote....	1,17	9,25	9,7	9,70
	12,62	100,00	100,6	100,38

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 308.)

HYDRURE D'AZOCINNAMYLE.

$C^{18}H^{8}Az^{\frac{2}{3}}$.

	Calc.		Tr.
Carbone...........	1350	86,1	85,9
Hydrogène.........	100	6,4	6,5
Azote.............	117	7,5	7,6
	1567	100,0	100,0

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 120.)

HYDRURE DE BENZOÏLE.

Syn. : *Hydrure de benzoïline.*

Voy. ESSENCE D'AMANDES AMÈRES.

HYDRURE DE CUIVRE.

Cuivre.	98,780	98,785	98,779	98,771
Hydrog.	1,220	1,215	1,221	1,229
	100,000	100,000	100,000	100,000

(WURTZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XI, p. 252.)

HYDRURE DE CYNNAMYLE. $C^{18}H^{4}O^{2}$.

Carbone............	1375,830	82,18
Hydrogène..........	99,836	5,96
Oxygène............	200,000	11,86
	1675,666	100,00

(DUMAS et PÉLIGOT, *T. de Ch. organ.* de Liebig, t. I, p. 284.)

HYDRURE DE POTASSIUM.

Potassium.....................	100
Hydrogène.....................	0,625

(GAY-LUSSAC et THÉNARD, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. I, p. 368.)

HYDRURE DE SALICYLE. Voy. A. SALICYLEUX, ESSENCE DE REINE DES PRÉS.

HYDRURE DE SULFAZOBENZOÏLE.

Carbone........	72,96	73,27	73,74
Hydrogène......	5,29	5,29	5,36
Azote..........	3,20	3,20	3,20
Soufre.........	18,00	18,00	18,00
	99,45	99,76	100,30

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 299.)

HYDRURE DE SULFOBENZOÏLE.

$C^{14}H^{6}S^{2}$.

	Calc.		Tr.	
Carbone..	1070	69,15	68,66	68,75
Hydrogène	75	4,85	5,24	5,18
Soufre...	402	26,00	25,86	25,86
	1547	100,00	99,76	99,79

(LAURENT.)

HYOCHOLÉATE D'AMMONIAQUE.

$C^{54}H^{43}AzO^{10},AzH^{4}O$.

	Tr.	Calc.
Carbone..................	66,1	66,5
Hydrogène................	9,6	9,6
Azote....................	5,1	5,8

HYOCHOLÉATE DE SOUDE.

$C^{54}H^{43}AzO^{10},NaO$.

	Tr.			
Carbone.	65,43	65,57	65,40	65,77
Hydrog..	8,90	8,98	9,03	9,01
Azote....	3,01	»	»	»
Oxygène.	»	»	»	»
Soude...	6,15	6,14	»	»

		Calc.
Carbone................	»	65,85
Hydrogène..............	»	8,74
Azote..................	»	2,84
Oxygène................	»	16.27
Soude..................	6,27	6,30
		100,00

HYOCHOLÉATE DE POTASSE.

$C^{54}H^{43}AzO^{10},KO$.

	Tr.		Calc.
Carbone.........	63,73	63,64	63,76
Hydrogène.......	8,75	8,61	8,46
Azote..........	»	»	»
Oxygène........	»	»	»
Potasse.........	9,22	»	9,27

(STRUCKER et GUNDELACH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 88.)

HYPERCHLORATES. Voy. PERCHLORATES.

HYPERIODATE D'ARGENT.

	(1)	(2)	(3)
Iode	29,813	42,315	28,598
Argent	51,062	36,237	48,981
Oxygène	17,000	21,448	16,307
Eau	2,125	»	6,114
	100,000	100,000	100,000

(1) H. rouge, par MAGNUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIII, p. 97. — (2) H. orangé, par AMMERMULLER, *id.* — (3) H. jaune, *id.*

HYPERIODATES DE POTASSE.

HYPERIODATE DE POTASSE NEUTRE.

Iodure de potassium	72,108
Oxygène	27,892
	100,000

HYPERIODATE DE POTASSE BASIQUE.

Iodure de potassium avec potasse	77,735
Oxygène	22,188
	99,923

(AMMERMULLER et MAGNUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIII, p. 101.)

HYPERIODATES DE SOUDE.

HYPERIODATE DE SOUDE NEUTRE.

Iodure de sodium	80,028
Oxygène	19,972
	100,000

HYPERIODATE DE SOUDE BASIQUE.

Soude avec iodure de sodium	67,080
Oxygène	22,662
Eau	10,258
	100,000

HYPERSTHÈNE. Voy. PYROXÈNE.

HYPOAZOTATE DE PLOMB.

$2PbO,AzO^4+HO$.

	Calc.	
Azote	177,04	5,0
Oxygène	400,00	11,7
Oxyde de plomb	2789,00	80,1
Eau	112,50	3,2
	3478,54	100,0

	Tr.			
Azote	5,0	5,0	4,9	4,99
Ox. de plomb	80,0	80,3	79,8	79,09
Eau	3,7	3,2	3,1	»

(PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 91.)

HYPOAZOTATE DE PLOMB. $7PbO,2AzO^4$.

	Calc.		Tr.
Azote	354,0	3,1	3,6
Oxygène	800,0	7,3	7,4
Oxyde de plomb	9761,5	86,7	86,7
Eau	337,5	2,9	2,3
	11253,0	100,0	100,0

(PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 93.)

HYPOCHLORITE.

Silice	0,5024
Oxyde de bismuth	0,1308
Protoxyde de fer	0,1054
Alumine	0,1465
Acide phosphorique	0,0962
	0,9813

(SCHULER, *Journ.* de Schw., t. VI.)

HYPOPHOSPHITE D'ALUMINE.

$Al^2O^3,3PO$.

Acide hypophosphoreux	69,69	1476,93
Alumine	30,31	642,32
	100,00	2119,25

HYPOPHOSPHITE D'AMMONIAQUE.

	Tr.		
Ammoniaque	20,48	20,1	»
Acide	»	»	65,11

		Calc.
Ammoniaque	»	20,29
Acide	65,19	64,16

(WURTZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVI, p. 194.)

HYPOPHOSPHITE D'ARGENT.

AgO,PO.

Acide hypophosphoreux	25,32	492,31
Oxyde d'argent	74,68	1451,61
	100,00	1943,92

HYPOPHOSPHITE DE BARYTE.

BaO,PO.

Acide hypophosphoreux	33,97	492,31
Baryte	66,03	956,88
	100,00	1449,19

HYPOPHOSPHITE DE BARYTE.

	Tr.		Calc.
Baryte	53,30	53,57	53,55
Eau	19,10	19,10	18,88
Ac. hypophosphoreux	27,60	27,33	27,57
	100,00	100,00	100,00

(WURTZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. VII, p. 42.)

HYPOPHOSPHITE DE CHAUX. CaO,PO.

Acide hypophosphoreux..	58,03	492,31
Chaux..................	41,97	356,02
	100,00	848,33

HYPOPHOSPHITE DE CHAUX.

	Tr.			Calc.
Chaux......	32,80	33,11	33,27	33,17
Eau.........	21,00	21,00	21,00	20,94
Acide hypophosph...	46,20	45,89	45,73	45,89
	100,00	100,00	100,00	100,00

(WURTZ.)

HYPOPHOSPHITE DE COBALT.

CoO,PO.

Acide..................	51,21	492,31
Oxyde de cobalt.........	48,79	468,99
	100,00	961,30

HYPOPHOSPHITE DE COBALT ET DE CHAUX.

Hypophosphite de cobalt..........	27,61
— de chaux..........	44,96
Eau...........................	27,43
	100,00

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVIII, p. 277.)

HYPOPHOSPHITE DE CUIVRE.

HYPOPHOSPHITE DE BIOXYDE. CuO,PO.

Acide..................	49,83	492,31
Oxyde noir de cuivre.....	50,17	495,69
	100,00	988,00

HYPOPHOSPHITE DE PROTOXYDE. Cu^2O,PO.

Acide..................	35,58	492,31
Oxyde rouge de cuivre...	64,42	891,39
	100,00	1383,70

HYPOPHOSPHITES DE FER.

HYPOPHOSPHITE DE PEROXYDE. Fe^2O^3,3PO.

Acide..................	60,15	1476,93
Sesquioxyde de fer.....	39,85	978,41
	100,00	2455,34

HYPOPHOSPHITE DE PROTOXYDE. FeO,PO.

Acide..................	52,85	492,31
Protoxyde de fer.........	47,15	439,20
	100,00	931,51

HYPOPHOSPHITE DE MAGNÉSIE.

MaO,PO.

Acide hypophosphoreux..	65,58	492,31
Magnésie.............	34,42	258,35
	100,00	750,66

HYPOPHOSPHITE DE MANGANÈSE.

	Tr.		Calc.
Prot. de manganèse.	34,65	»	34,74
Acide.............	»	26,07	26,29

(WURTZ.)

HYPOPHOSPHITE DE NICKEL

	Tr.			Calc.
Ox. de nickel.	24,86	24,97	»	25,12
Acide......	»	»	48,76	48,13

(WURTZ.)

HYPOPHOSPHITE DE PLOMB.

Oxyde de plomb.................	80,41
Acide hypophosphoreux...........	12,11
Eau...........................	7,48
	100,00

(H. ROSE.)

HYPOPHOSPHITE DE PLOMB.

Oxyde de plomb.................	91,29
Eau...........................	7,14
Acide hypophosphoreux...........	1,57
	100,00

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVIII, p. 273.)

HYPOPHOSPHITE DE PLOMB.

Oxyde de plomb.................	66,05
Eau...........................	10,80
Acide hypophosphoreux...........	23,15
	100,00

(WURTZ.)

HYPOPHOSPHITE DE POTASSE.

KO,PO.

Acide hypophosphoreux..	45,49	492,31
Potasse...............	54,51	589,92
	100,00	1082,23

HYPOPHOSPHITE DE SOUDE.

NaO,PO.

Acide hypophosphoreux..	55,74	492,31
Soude.................	44,26	390,89
	100,00	883,20

TILBITE. Voy. STILBITE.

ULFATE D'ANTIMOINE.

$Sb^2O^3,3S^2O^5$.

ıyposulfurique...	58,59	2706,96
d'antimoine.....	41,41	1912,90
	100,00	4619,86

ULFATES D'ARGENT.

FATE D'ARGENT anhydre. AgO,S^2O^5.

ıyposulfurique...	38,33	902,32
d'argent........	61,67	1451,61
	100,00	2353,93

FATE hydraté. AgO,S^2O^5+2HO.

ıyposulfurique...	34,99	902,32
d'argent........	56,29	1451,61
....	8,72	224,50
	100,00	

FATE D'ARGENT ET D'AMMONIAQUE.

$AgO,S^2O^5+2AzH^3+HO$.

			Calc.
l'argent...	50,52	49,57	50,13
yposulfuriq.	»	»	31,16
iaque....	»	15,65	14,82
....	»	»	3,89
			100,00

SBERG, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 32.)

ATE D'ARGENT ET DE SOUDE.

l'argent..................	33,16
yposulfurique...	41,27
....	17,86
....	7,71
	100,00

. *sc. et ind.*, t. VIII, p. 54.)

JLFATE DE BARYTE.

BaO,S^2O^5+2HO.

....	956,93	51,47	100
....	902,32	48,53	
ydre......	1859,25	89,21	100
....	224,96	10,79	
allisé......	2084,21		

JLFATE DE CADMIUM.

CdO,S^2O^5.

ıyposulfurique....	53,11	902,32
le cadmium......	46,99	796,77
	100,00	1699,09

HYPOSULFATE DE CADMIUM ET D'AMMONIAQUE.

	Calc.	Tr.
Oxyde de cadmium.......	37,44	38,12
Acide hyposulfurique.....	42,40	»
Ammoniaque............	20,16	18,32
	100,00	

(RAMMELSBERG, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 31.)

HYPOSULFATES DE CÉRIUM.

HYPOSULFATE DE PEROXYDE. $Ce^2O^3,3S^2O^5$.

Acide hyposulfurique...	65,13	2706,96
Sesquioxyde de cérium.	34,87	1449,39
	100,00	4156,35

HYPOSULFATE DE PROTOXYDE. CeO,S^2O^5.

Acide hyposulfurique....	57,22	902,32
Protoxyde de cérium.....	42,78	674,69
	100,00	1577,01

HYPOSULFATE DE CHAUX.

CaO,S^2O^5+4HO.

Chaux..........	356,03	28,30	100
Acide............	902,32	71,70	
Sel sec...........	1258,35	73,67	100
Eau.............	449,92	26,33	
Sel hydraté.......	1708,27		

(HERSCHELL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV, p. 356.)

HYPOSULFATE DE CHROME.

$Cr^2O^3,3S^2O^5$.

Acide hyposulfurique...	72,95	2706,96
Oxyde de chrôme......	27,05	956,00
	100,00	3662,96

HYPOSULFATE DE COBALT.

CoO,S^2O^5.

Acide hyposulfurique....	65,80	902,32
Oxyde de cobalt.........	34,20	468,99
	100,00	1371,31

HYPOSULTATE DE COBALT HYDRATÉ.

CoO,S^2O^5+6HO.

Protoxyde.................	469	23,1
Acide.....................	902	44,4
Eau......................	672	32,5
	2043	100,0

(HEERRN.)

Hyposulfate de cobalt et d'ammoniaque.

$Co^2O^3,S^2O^5+5AzH^3$.

Oxyde de cobalt	25,27	26,51
Acide hyposulfurique	44,60	46,09
Ammoniaque	27,67	27,40
	97,54	100,00

(Rammelsberg, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 30.)

HYPOSULFATES DE CUIVRE.

Hyposulfate de bioxyde anhydre.

CuO,S^2O^5.

Acide hyposulfurique	64.54	902,32
Oxyde noir de cuivre	35,46	495,69
	100,00	1398,01

Hyposulfate de bioxyde hydraté.

CuO,S^2O^5+4HO.

Acide hyposulfurique	48,83	902,32
Oxyde noir de cuivre	26,82	495,69
Eau	24.35	337.05
	100,00	1735,06

Hyposulfate de protoxyde. Cu^2O,S^2O^5.

Acide hyposulfurique	50.30	902,32
Oxyde rouge de cuivre	49,70	891,39
	100,00	1793,71

Hyposulfate neutre cristallisé.

Sel	74,53
Eau	25.47
	100,00

Hyposulfate basique.

Oxyde de cuivre	60,36
Acide hyposulfurique	27,35
Eau	12,29
	100,00

(Heeren, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XL, p. 38.)

HYPOSULFATES D'ÉTAIN.

Hyposulfate de bioxyde. $SnO^2,2S^2O^5$.

Acide hyposulfurique	65,86	1804,64
Bioxyde d'étain	34,14	935.35
	100,00	2739,99

Hyposulfate de protoxyde. SnO,S^2O^5.

Acide hyposulfurique	51,93	902,32
Protoxyde d'étain	48,17	835,29
	100,00	1737,61

HYPOSULFATES DE FER.

Hyposulfate au maximum. $Fe^2O^3,3S^2O^5$.

Acide hyposulfurique	73,45	2706,96
Sesquioxyde de fer	26,55	978,41
	100,00	3685,37

Hyposulfate au minimum anhydre.

FeO,S^2O^5.

Acide hyposulfurique	67,26	902.32
Protoxyde de fer	32,74	439,22
	100,00	1341,54

Hyposulfate au minimum hydraté.

FeO,S^2O^5+5HO.

Acide hyposulfurique	47,39	902,32
Protoxyde de fer	23,07	439,22
Eau	29,54	561,25
	100,00	1902,79

Hyposulfate de protoxyde de fer cristallisé.

Sel	69,96
Eau	30,04
	100,00

Hyposulfate de peroxyde de fer.

Peroxyde de fer	69,99
Acide	8,25
Eau	21,76
	100,00

(Heeren, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XL, p. 36.)

HYPOSULFATE DE LITHINE.

LO,S^2O^5.

Acide hyposulfurique	83,34	902,32
Lithine	16,66	180,37
	100,00	1082,69

HYPOSULFATE DE MAGNÉSIE.

MgO,S^2O^5+6HO.

Magnésie	258,36	22,27	100
Acide	902,32	77,73	
Sel sec	1160,68	63,25	100
Eau	674,68	36,75	
Sel cristallisé	1835,36		

(Heeren, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XL, p. 35.)

HYPOSULFATE DE MANGANÈSE.

MnO,S^2O^5.

Acide hyposulfurique	33,07	902,32
Oxyde de manganèse	66,93	1142,65
	100,00	2044,97

HYPOSULFATES DE MERCURE.

HYPOSULFATE DE BIOXYDE. HgO,S^2O^5.

Acide hyposulfurique...	39,78	902,32
Oxyde de mercure......	60,22	1365,65
	100,00	2267,97

HYPOSULFATE DE PROTOXYDE. Hg^2O,S^2O^5.

Acide hyposulfurique...	25,53	902,32
Protoxyde de mercure...	74,47	2631,66
	100,00	3533,98

HYPOSULFATES DE MOLYBDÈNE.

HYPOSULFATE DE BIOXYDE. $MoO^2,2S^2O^5$.

Acide hyposulfurique....	69,33	1804,64
Bioxyde de molybdène..	30,67	798,32
	100,00	2602,96

HYPOSULFATE DE PROTOXYDE. MoO,S^2O^5.

Acide hyposulfurique....	56,37	902,32
Protoxyde de molybdène.	43,63	798,53
	100,00	1700,85

HYPOSULFATE DE NICKEL.

NiO,S^2O^5.

Acide hyposulfurique....	65,77	902,32
Oxyde de nickel........	34,23	469,67
	100,00	1371,99

HYPOSULFATE DE NICKEL.

Oxyde de nickel.................	22,97
Acide hyposulfurique............	44,08
Eau..........................	32,95
	100,00

(RAMMELSBERG.)

HYPOSULFATE DE NICKEL ET D'AMMONIAQUE.

$NiO,S^2O^5+3AZH^3$.

	Tr.	Calc.
Oxyde de nickel.........	23,36	23,30
Acide hyposulfurique.....	»	44,77
Ammoniaque............	30,09	31,93

(RAMMELSBERG, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 30.)

HYPOSULFATE DE PALLADIUM.

PdO,S^2O^5.

Acide hyposulfurique....	54,09	902,32
Oxyde de palladium.....	45,91	765,90
	100,00	1668,22

HYPOSULFATES DE PLATINE.

HYPOSULFATE DE BIOXYDE. $PtO^2,2S^2O^5$.

Acide hyposulfurique....	55,73	1804,64
Bioxyde de platine......	44,27	1433,50
	100,00	3238,14

HYPOSULFATE DE PROTOXYDE. PtO,S^2O^5.

Acide hyposulfurique...	40,36	902,32
Protoxyde de platine....	59,64	1333,50
	100,00	2235,82

HYPOSULFATES DE PLOMB.

HYPOSULFATE anhydre. PbO,S^2O^5.

Acide hyposulfurique...	39,29	902,32
Oxyde de plomb.......	60,71	1394,50
	100,00	2296,82

HYPOSULFATE hydraté. PbO,S^2O^5+4HO.

Acide hyposulfurique ...	50,77	902,32
Plomb...............	32,85	1394,50
Eau.................	16,38	449,00
	100,00	2745,82

HYPOSULFATE DE POTASSE.

Potasse..............	587,915	39,45
Acide...............	902,320	60,55
	1490,235	100,00

HYPOSULFATE DE RHODIUM.

$R^2O^3,3S^2O^5$.

Acide hyposulfurique...	37,19	2706,96
Oxyde de rhodium.....	62,81	1602,70
	100,00	4309,66

HYPOSULFATE DE SOUDE.

NaO,S^2O^5+2HO.

Soude...........	390,92	30,22	100
Acide...........	902,32	69,78	
Sel anhydre......	1293,24	85,12	100
Eau	225,96	14,88	
Sel cristallisé....	1519,20		

HYPOSULFATE DE STRONTIANE.

SrO,S^2O^5+4HO.

Strontiane.......	647,30	41,77	100
Ac. hyposulfurique	902,32	58,23	
Hyposulfate sec..	1549,62	77,50	100
Eau	449,92	22,50	
Hyposulfate cristallé	1999,54		

HYPOSULFATE DE TELLURE.

$TeO^2,2S^2O^5$.

Acide hyposulfurique....	35,70	1804,64
Oxyde de tellure........	64,30	1001,77
	100,00	2806,41

HYPOSULFATE DE VANADIUM.

$VO^2,2S^2O^5$.

Acide hyposulfurique ...	63,07	1804,64
Acide vanadeux.......	36,93	1056,89
	100,00	2861,53

HYPOSULFATE DE ZINC.

ZnO,S^2O^5+6HO.

Protoxyde de zinc...........	503	24,2
Acide hyposulfurique.........	902	43,5
Eau.......................	672	32,3
	2077	100,0

(HEEREN,, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XL, p. 36.)

HYPOSULFATE DE ZINC ET D'AMMONIAQUE.

Oxyde de zinc...........	27,50	27,43
Acide hyposulfurique	»	49,19
Ammoniaque............	22,53	23,38

(RAMMELSBERG, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 31.)

HYPOSULFATE DE ZIRCONE.

$Zr^2O^3,3S^2O^5$.

Acide hyposulfurique....	70,36	2706,96
Zircone..............	29,64	1140,40
	100,00	3847,36

HYPOSULFITE D'ALUMINE.

$Al^2O^3,3S^2O^2$.

Acide hyposulfureux....	73,78	1806,96
Alumine..............	26,22	642,34
	100,00	2449,30

HYPOSULFITE D'ARGENT. AgO,S^2O^2.

Acide hyposulfureux....	29,32	602,32
Oxyde d'argent.........	70,68	1451,61
	100,00	

HYPOSULFITE D'ARGENT ET DE SOUDE.

	Calc.	Tr.
Oxyde d'argent..........	45,94	45,68
Acide hyposulfureux.....	38,12	38,29
Soude.................	12,38	12,29
Eau..................	3,56	3,74
	100,00	100,00

(LENZ, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 55.)

HYPOSULFITE DE BARYTE. BaO,S^2O^2.

Acide hyposulfureux.....	38,63	602,32
Baryte.................	61,37	956,93
	100,00	1559,25

HYPOSULFITE DE BARYTE.

Soufre de l'acide hyposulfureux.....	24,07
Oxygène de l'acide —	11,96
Baryte........................	57,24
Oxygène de l'eau...............	5,98
Hydrogène de l'eau...............	0,75
	100,00

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L, p. 101.)

HYPOSULFITE DE CHAUX. CaO,S^2O^2.

Acide hyposulfureux.....	62,85	602,32
Chaux.................	37,15	356,03
	100,00	958,35

HYPOSULFITE DE CHAUX cristallisé.

Acide hyposulfureux..............	21,71
Chaux	36,71
Eau	41,58
	100,00

(HERSCHELL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV, p. 356.)

HYPOSULFITE DE COBALT.

CoO,S^2O^2+3HO.

Protoxyde de cobalt.......	26,86	27,03
Acide hyposulfureux......	34,50	»
Eau..................	38,64	»
	100,00	

(RAMMELSBERG, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 91.)

HYPOSULFITE DE CUIVRE ET DE POTASSE. $3(KO,S^2O^2)+Cu^2O,S^2O^2+5HO$.

	Tr.	Calc.
Protoxyde de cuivre......	15,41	16,48
Potasse.................	31,24	32,73
Acide hyposulfureux......	46,10	44,55
Eau	7,25	6,24
	100,00	100,00

HYPOSULFITE DE CUIVRE ET DE POTASSE. Autre.

$KO,S^2O^2+Cu^2O,S^2O^2+2HO$.

Protoxyde de cuivre	31,40	30,63
Potasse.................	17,86	20,26
Acide hyposulfureux......	42,07	41,38
Eau..................	8,67	7,73
	100,00	100,00

HYPOSULFITE DE CUIVRE ET DE SOUDE.

$3(NaO,S^2O^2)+Cu^2O,S^2O^2+2HO$.

Protoxyde de cuivre......	20,30	18,97
Soude..................	23.93	24,95
Acide hyposulfureux......	51,13	51,28
Eau....................	4,64	4,80
	100,00	100,00

(RAMMELSBERG, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 104.)

HYPOSULFITE DE CUIVRE ET DE SOUDE. Autre.

Protoxyde de cuivre......	38,04	37,27
Acide hyposulfureux......	42,84	42,67
Soude..................	11,12	11,20
Eau....................	8,00	8,86
	100,00	100,00

(LENZ, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 58.)

HYPOSULFITE D'ÉTAIN. SnO,S^2O^2.

Acide hyposulfureux.....	41,90	602,32
Protoxyde d'étain.......	58.10	835,29
	100,00	1437,61

HYPOSULFITE DE FER. FeO,S^2O^2.

Acide hyposulfureux.....	42,17	602,32
Protoxyde de fer........	57,83	»
	100,00	

$Fe,S^12.1041,54$.

(*T. de Ch.* de Berzelius, *Table.*)

HYPOSULFITE DE LITHINE. LO,S^2O^2.

Acide hyposulfureux.....	76,94	602,32
Lithine...............	23,06	180,37
	100,00	782,69

HYPOSULFITE DE MAGNÉSIE.

MgO,S^2O^2.

Acide hyposulfureux.....	69,98	602,32
Magnésie.............	30,02	258,36
	100,00	860,68

HYPOSULFITE DE MAGNÉSIE hydraté.

MgO,S^2O^2+6HO.

	Tr.	Calc.
Magnésie...............	16,80	16,82
Acide hyposulfureux......	»	39,23
Eau..................	»	43,95
		100,00

(RAMMELSBERG, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 87.)

HYPOSULFITE DE MANGANÈSE.

MnO,S^2O^2.

Acide hyposulfureux.....	42,54	602,32
Protoxyde de manganèse..	57,46	»
	100,00	

(*T. de Ch.* de Berzelius, *Table.*)

HYPOSULFITE DE MERCURE ET D'AMMONIAQUE.

$HgO,S^2O^2+4(AzH^4O,S^2O^2)+2HO$.

	Tr.	Calc.
Bioxyde de mercure......	23,94	23,11
Ammoniaque............	14,14	14,51
Acide hyposulfureux......	50,27	50,96
Eau..................	11,65	11,42
	100,00	100,00

HYPOSULFITE DE MERCURE ET DE POTASSE.

$HgO,S^2O^2+2(KO,S^2O^2.)$

	Tr.		
Bioxyde de mercure .	32,02	»	33,80
Potasse...........	24,56	24,91	24,99

	Tr.			Calc.
Biox. de mer.	»	32,17	34,72	31,36
Potasse....	24,79	24,92	24,33	27,10
Ac. hyposulf.	»	»	41,27	41,54
			100,32	100,00

HYPOSULFITE DE NICKEL.

NiO,S^2O^2+6HO.

	Calc.	Tr.
Oxyde de nickel...........	26,88	26,5
Acide hyposulfureux.......	34,48	»
Eau....................	38,64	»
	100,00	

HYPOSULFITE DE NICKEL ET D'AMMONIAQUE.

	Tr.	Calc.
Ammoniaque............	21,98	19,72
Oxyde de nickel..........	21,27	21,59
Acide hyposulfureux......	27,28	27,68
Eau..................	29,47	31,01
	100,00	100,00

(RAMMELSBERG, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 91.)

HYPOSULFITE DE PLOMB. PbO,S^2O^2.

Acide hyposulfureux.....	29,7	602,32
Oxyde de plomb.........	70,3	1394,50
	100,0	1996,82

(HERSCHELL.)

HYPOSULFITE DE PLOMB.

	Calc.	Tr.
Oxyde de plomb	69,84	69,34
Acide hyposulfureux	30,16	»

HYPOSULFITE DE PLOMB ET D'AMMONIAQUE.

$PbO,S^2O^2+2(AzH^4O,S^2O^2)+3HO.$

	Tr.	Calc.
Oxyde de plomb	34,45	33,26
Ammoniaque	9,79	10,23
Acide hyposulfureux	»	43,10
Eau	»	13,41
		100,00

HYPOSULFITE DE PLOMB ET DE CHAUX.

	Tr.	Calc.
Oxyde de plomb	30,29	31,96
Chaux	17,00	16,32
Acide hyposulfureux	»	41,41
Eau	»	10,31
		100,00

(RAMMELSBERG, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 96.)

HYPOSULFITE DE PLOMB ET DE POTASSE.

$PbO,S^2O^2+2(KO,S^2O^2)+2HO.$

	Tr.	Calc.
Oxyde de plomb	28,97	30,27
Potasse	26,29	25,61
Acide hyposulfureux	»	39,23
Eau	»	4,89
		100,00

(RAMMELSBERG, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 93.)

HYPOSULFITE DE PLOMB ET DE SOUDE.

	Calc.	Tr.
Acide hyposulfureux	45,36	46,11
Oxyde de plomb	35,02	34,80
Soude	19,62	19,09
	100,00	100,00

(LENZ, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 56.)

HYPOSULFITE DE POTASSE.

$KO,S^2O^2.$

Acide hyposulfureux	50,52	602,32
Potasse	49,48	587,95
	100,00	1190,27

HYPOSULFITE DE POTASSE. $3(KO,S^2O^2)+HO.$

	Tr.			
Potasse	46,98	48,06	48,10	»
Ac. hyposulf.	49,48	»	»	»
Eau	3,10	3,29	»	3,48
	99,56			

	Calc.
Potasse	47,97
Acide hyposulfureux	48,98
Eau	3,05
	100,00

HYPOSULFITE DE MAGNÉSIE ET DE POTASSE.

$KO,S^2O^2+MgO,S^2O^2+3HO.$

	Tr.	Calc.
Potasse	21,42	21,63
Magnésie	9,31	9,47
Acide hyposulfureux	»	44,16
Eau	»	24,74
		100,00

(RAMMELSBERG, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 88.)

HYPOSULFITE DE SOUDE. $NaO,S^2O^2.$

Acide hyposulfureux	60,64	602,32
Soude	39,36	390,89
	100,00	993,21

HYPOSULFITE DE SOUDE hydraté.

$NaO,S^2O^2+5HO.$

Soude	25,13
Acide hyposulfureux	38,72
Eau	36,15
	100,00

(RAMMELSBERG, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 83.)

HYPOSULFITE DE STRONTIANE.

HYPOSULFITE DE STRONTIANE anhydre.

Acide hyposulfureux	51,80	602,32
Strontiane	48,20	687,28
	100,00	1289,60

HYPOSULFITE DE STRONTIANE hydraté.

$SrO,S^2O^2+5HO,$

	Calc.	
Strontiane	35,72	36,09
Acide hyposulfureux	33,24	32,91
Eau	31,04	31,00
	100,00	100,00

(RAMMELSBERG, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 86.)

HYPOSULFITE DE VANADIUM.

$VO^2,2S^2O^2.$

Acide hyposulfureux	53,27
— vanadeux	46,73
	100,00

HYPOSULFITE DE ZINC. ZnO,S^2O^2.

Acide hyposulfureux....	54,48	602,32
Protoxyde de zinc.......	45,52	503,23
	100,00	1105,55

HYPOSULFITE DE ZIRCONE.

$Zr^2O^3,3S^2O^2$.

Acide hyposulfureux....	61,31	1806,96
Zircone...............	38,69	1140,40
	100,00	2947,36

HYPOSULFOBENZOATE D'ARGENT.

$S^2O^5C^{14}H^4O^3$,2AgO.

	Calc.		Tr.
Acide hyposulfurique....	902,320	17,267	17,215
— carbonique	1070,090	20,478	20,776
Hydrogène...	49,918	0,955	1,014
Oxygène.....	300,000	5,742	5,604
Oxyde d'arg..	2903,220	55,558	55,394
	5225,548	100,000	100,000

(Fehling.)

HYPOSULFOBENZOATE DE BARYTE NEUTRE. $S^2O^5C^{14}H^4O^3$,2BaO.

	Tr.	
Acide hyposulfurique...	21,080	21,252
Carbone..............	25,214	25,297
Hydrogène............	1,454	1,464
Oxygène..............	7,542	6,914
Baryte...............	44,710	45,073
	100,000	100,000

	Calc.	
Acide hyposulfurique.	21,300	902,320
Carbone............	25,261	1070,090
Hydrogène..........	1,178	49,918
Oxygène............	7,084	300,000
Baryte.............	45,177	1913,760
	100,000	4236,088

(Fehling.)

HYPOSULFOBENZOATE DE PLOMB NEUTRE.

Acide hyposulfurique....	17,647	17,647	17,677
Carbone.....	20,931	20,920	20,700
Hydrogène...	1,041	1,022	0,981
Oxygène.....	5,958	5,986	6,004
Ox. de plomb..	54,453	54,455	54,638
	100,000	100,000	100,000

(Fehling, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. V, p. 285.)

HYPOSULFOSUCCINATE D'AMMONIAQUE. $C^8H^{17}O^{11}S^2O^5Az^3$.

	Calc.		Tr.
Carbone.......	611,48	18,21	18,19
Hydrogène....	213,15	6,31	6,34
Oxygène......	1100,00	75,48	75,47
Acide.........	902,32		
Azote.........	531,12		
	3358,07	100,00	100,00

(Fehling.)

HYPOSULFOSUCCINATE DE BARYTE. $C^8H^3O^6,S^2O^5$,3BaO.

	Calc.		Tr.	
Carb.	611,485	12,175	11,376	11,998
Hydr.	37,438	0,745	0,961	0,931
Oxyg.	600,000	11,951	12,865	12,149
Acide	902,320	17,957	17,980	17,943
Baryte	2870,640	57,172	56,818	56,979
	5021,883	100,000	100,000	100,000

(Fehling.)

HYPOSULFOSUCCINATE DE PLOMB.

1° $C^8H^3O^6,S^2O^5$,4PbO.

	Calc.	
Carbone.............	611,48	8,027
Hydrogène...........	24,96	0,328
Oxygène.............	500,00	18,412
Acide...............	902,30	
Plomb...............	5578,00	73,233
	7616,74	100,000

	Tr.			
Carbone	8,090	7,541	»	»
Hydrog.	0,504	0,493	»	»
Oxyg. Acide.	18,138	18,256	»	»
Plomb..	73,268	73,710	73,112	73,084
	100,000	100,000		

(Fehling.)

Hyposulfosuccinate de plomb.

2° $C^8H^6O^5,S^2O^5$,3PbO.

	Calc.		Tr.	
Carb..	611,48	9,164	8,683	»
Hydr..	74,88	1,122	1,259	»
Oxyg.	900,00	27,014	27,745	»
Acide.	902,32			
Plomb.	4183,50	62,700	62,313	61,675
	6672,18	100,000	100,000	

(Fehling.)

HYPOSULFOSUCCINATE DE POTASSE. $C^8H^3O^8S^2O^3,3KO$.

	Calc.	
Carbone	611,48	14,7
Hydrogène	62,40	1,5
Oxygène	800,00	
Acide	902,32	41,3
Potasse	1769,73	42,5
	4145,93	100,0

	Tr.		
Carbone	14,59	»	»
Hydrogène / Oxygène	1,68	»	»
Acide	42,23	»	»
Potasse	41,50	40,50	41,99
	100,00		

(FEHLING, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 277.)

I

IBÉRITE de Mendoval (Espagne).

Acide silicique	40,901
Alumine	30,741
Oxyde ferreux	15,467
Potasse	4,571
Soude	0,043
Oxyde manganeux	1,327
Chaux	0,397
Magnésie	0,806
Eau	5,567
	99,800

(NORLIN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

ICESPAR.

Silice	0,6356
Alumine	0,3406
Potasse	0,0003
Chaux	0,0094
Peroxyde de fer	0,0092
Eau	0,0037
	0,9988

(THOMSON, *Tr. de Min.*, t. I.)

ICHTHYOCOLLE. Voy. GÉLATINE.

ICHTHYOPHTALME. Voy. APOPHYLLITE.

ICICANE.

Carbone	82,11	82,06	81,86
Hydrogène	11,64	11,78	11,50
Oxygène	6,25	6,16	6,64
	100,00	100,00	100,00

(SCRIBE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XIII, p. 171.)

IDRIALINE. Voy. BITUME ÉLASTIQUE.

IDRYL.

	Tr.	Calc.
Carbone	94,568	94,75
Hydrogène	5,459	5,25
	100,027	100,00

(BOEDEKER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 555.)

IF.

Chlorophylle.
Tannin.
Acide gallique.
Malate de chaux.
Résine.
Mucilage.
Huile volatile amère.
Substance amère non cristallisable.
— colorante jaune.
Sucre.

(PERETTI, *J. de Pharm. méd.*, 1828, p. 538.)

IGLOITE. Voy. ARRAGONITE.

IGNAME. Racine.

Eau	79,64
Substances non azotées	17,33
— organiques azotées	1,93
Matières animales	1,10
	100,00

(PAYEN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 262.)

ILMÉNITE.

Syn. : *Fer titané; fer oligiste axotome.*

	(1)	(2)
Acide titanique	46,92	22,21
Peroxyde de fer	10,74	59,07
Protoxyde de fer	37,86	18,72
— de manganèse	2,73	»
Magnésie	1,14	»
	99,39	100,00

(1) Ilménite, par KOBELL. — (2) Ilménite de Washington, par MARIGNAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XIV, p. 53.

ILMÉNITE.

Oxyde de titane	45,40
Silice	0,40
Protoxyde de fer	14,10
Peroxyde de fer et oxyde rouge de manganèse	40,70
Chaux	0,50
Oxyde de plomb	0,20
Acide stannique	0,50
	101,80

(DELESSE.

ILMÉNITE D'EGERSUND.

Acide titanique	39,04	42.59	41,08
Oxyde ferrique	29,12	23,21	25,95
— ferreux	28,23	29,25	29,04
— manganeux	0,21	»	»
Magnésie	2,30	1,22	1,94
Oxyde de cérium et yttria	»	»	0,55
Oxyde chromique	0,12	0,83	»
Silice	0,31	1,65	0,57
	99,33	98,75	99,13

(MOSANDER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XV, p. 292.)

IDOCRASE.

Syn. : *Vésuvienne; frugardite; cyprine; égérane; loboïte.*

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice	37,50	37,84	39,25	38,32	39,70	38,53	39,54	38,80
Alumine	18,50	19,99	18,10	20,06	18,95	17,40	11,00	20,40
Chaux	33,71	35,18	33,85	32,41	34,88	27,70	34,09	32,00
Protoxyde de fer	6,25	6.45	4,30	3,43	2,90	3,90	8,00	8,35
— de manganèse	»	»	0,75	0,12	0.96	0,33	7,10	»
Magnésie	0,10	0,81	2,70	2.99	»	10,60	»	»
Soude	»	»	»	»	2,10	»	»	»
	96,06	100,27	98,95	97,33	99,49	98,46	99,73	99,55

(1) I. brune du Vésuve, par KARSTEN. —(2) I. verte tirant sur le brun, en Oural, par VARRENTRAPP.—(3) I. verte d'Ala (Piémont), par KARSTEN.—(4) I. vert foncé de Cziklowa, par MAGNUS. — (5) Égérane d'Eger, par KARSTEN. — (6) Frugardite (de Finlande), par NORDENSKIOLD. —(7) I. de la vallée d'Ala, par SISMONDA. — (8) Cyprine de Tellemarken (Noréwge), par RICHARDSON.

(*Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 284 et 285.)

IDOCRASE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice	35,50	42,00	41	34,848	37,644	37,079
Alumine	22,25	16,25	22	21,933	16,668	14,159
Chaux	33,00	34,00	22	35,609	38,240	30,884
Magnésie	»	»	3	»	»	»
Fer oxydé	7,50	5,50	7	5,400	6,420	16,017
Perte	1,50	2,25	»	»	»	»
Manganèse	»	»	2	»	»	1,858
Eau	0,25	»	»	»	»	»
Potasse	»	»	1	»	»	»
	100,00	100,00	98	97,790	98,972	99,997

(1) (2) I. d'Égeran, près du Vésuve, par KLAPROTH, *Syst. de Ch.*, par Thomson, t. III, p. 334.—(3) Vésuvienne de Bavière, par BORKOWISKY, *Journ. de Ph.*, t. LXXXVII, p. 149.—(4) (5) Vésuvienne de Massa, par KOBELL, *Arch.* de Kastner, t. VII, p. 399.—(6) *Id.*, par IVANOF, *Institut*, 1839, p. 22.

IDOCRASE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Silice	0,3875	0,3745	0,3925	0,3790	0,3840
Alumine	0,1735	0,1885	0,1730	0,1810	0,1815
Protoxyde de fer	0,0810	0,0775	0,0762	0,0489	0,0740
Protoxyde de manganèse	»	»	0,0350	»	»
Chaux	0,3360	0,3525	0,3225	0,3469	0,3306
Magnésie	0,0150	0,0135	0,0047	0,0323	0,0305
	0,9930	1,0065	1,0039	0,9881	1,0006

(1) Idocrase de Eyg en Norwége.—(2) Idocrase de Slatouch en Sibérie. — (3) Idocrase du Piémont. — (4) Vésuvienne de la Somma. — (5) Egeran d'Eger en Bohême.

(RICHARDSON, *Inst.*, n° 338, p. 211.)

IDOCRASE violette de la vallée d'Ala.

Silice	39,54
Alumine	11,00
Oxyde manganique	7,10
Chaux	34,09
Oxyde ferreux	8,00
	99,73

(ANGE SISMONDA, *Inst.*, 1833.)

ILVAÏTE.

Syn. : *Yénite; liévrite; fer silicéo-calcaire; fer calcaréo-siliceux.*

	(1)	(2)	(3)
Silice	34,60	30,00	29,0
Protoxyde de fer	15,78	57,50	55,0
Peroxyde de fer	42,38	»	»
— manganèse	»	»	3,0
Chaux	5,84	12,50	12,0
Alumine	0,12	»	0,6
Eau	1,00	»	»
	99,72	100,00	99,6

	(4)	(5)
Silice	29,83	29,28
Protoxyde de fer	32,70	31,92
Peroxyde de fer	22,85	23,00
— manganèse	1,51	1,58
Chaux	12,43	13,78
Alumine	»	0,61
Eau	»	1,26
	99,32	101,43

(1) Liévrite de Hongrie, par WEHRLE, *Compte rendu* de Berzelius. — (2) Ilvaïte par VAUQUELIN, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 623. — (3) I. par DESCOTILS, *id.* — (4) I. par RAMMELSBERG, *id.* — (5) I. par KOBELL, *id.*

IMABENZYLE. $C^{28}H^{11}AzO^{2}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	80,34	80,0	1050,0	80,4
Hydrogène	5,18	5,3	68,7	5,3
Azote	6,80	7,3	87,5	6,7
Oxygène	7,68	7,4	100,0	7,6
	100,00	100,0	1306,2	100,0

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. III, p. 442.)

IMABROMISATINÈSE. $C^{32}H^{7}Az^{3}O^{6}Br^{4}$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	31,3	31,8	1200
Hydrogène	1,4	1,2	44
Azote	7,4	7,0	265
Oxygène	»	»	300
Brôme	»	»	1956
			3765

(LAURENT.)

IMACHLORISATINASE. $C^{32}H^{9}Cl^{2}Az^{3}O^{6}$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	52,5	53,0	1200
Hydrogène	2,7	2,5	56
Chlore	»	»	442
Azote	»	»	265
Oxygène	»	»	300
			2263

(LAURENT.)

IMASATATE D'ARGENT.

$C^{32}H^{12}Az^{3}O^{8}Ag$.

Carbone	45,0	1200
Hydrogène	2,8	75
Azote	»	265
Oxygène	»	400
Argent	25,5	675
		2615

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. III, p. 492.)

IMASATINE. $C^{32}H^{11}Az^{2}O^{6}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	64,71	65,27	1200,0	65,40
Hydrogène	3,99	3,88	68,5	3,73
Azote	14,40	14,40	265,0	14,44
Oxygène	16,90	16,45	300,0	16,43
	100,00	100,00	1833,5	100,00

(LAURENT.)

IMÉCHLORISATINASE. $C^{16}H^{10}Az^{2}O^{2}Cl$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	52,9	1200	53,1
Hydrogène	2,8	62	02,7
Azote	15,6	354	15,7
Oxygène	»	200	8,9
Chlore	»	442	19,6
		2258	100,0

(LAURENT.)

IMÉSATINE. $C^{16}H^{6}Az^{2}O^{2}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	65,27	65,20	1200	65,55
Hydrogène	4,29	4,25	75	4,10
Azote	19,21	19,21	354	19,35
Oxygène	11,23	11,34	200	11,00
	100,00	100,00	1829	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. III, p. 485.)

IMPÉRATOIRE. Racine desséchée à l'air.

Résine, impératorine.	0.2
Huile grasse et huile volatile.......	16,0
Extrait soluble dans l'eau et l'alcool..	5,6
Extrait soluble dans l'eau, gomme et sels........................	8,8
Extrait soluble dans l'eau bouillante et amidon....................	9,2
Fibrine végétale.................	41,2
Eau et perte.....................	19,0
	100,0

(Keller, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

INDÉLIBROME. $C^{32}H^{8}Az^{3}O^{8}Br^{4}$.

	Tr.	Calc.	
Carbone..........	35,15	2400	35,50
Hydrogène.......	1,47	100	1,48
Azote...........	8,40	530	7,90
Oxygène.........	»	800	11,82
Bore............	»	2935	43,30
		6765	100,00

(Laurent, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. II, p. 472.)

INDIANITE. Voy. Anorthite.

INDICOLITE. Voy. Tourmaline.

INDIGO du commerce.

Indigo pur.......................	47
Gomme...........................	12
Résine...........................	6
Terre............................	22
Oxyde de fer.....................	13
	100

(Bergmann, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. IV, p. 100.)

Indigo.

A l'eau......	Ammoniaque, Indigo désoxydé, Matière verte, Extractif, Gomme	12
A l'alcool....	Matière verte, Résine rouge, Indigo	30
A l'acide hydrochlorique.	Résine rouge	6
	Carbonate de chaux	2
	Oxyde rouge de fer, Alumine	2
Silice........................		3
Indigo pur....................		45
		100

(Chevreul, *Ann. de Ch.*, t. LXVI, p. 20.)

INDIGO BLANC. $C^{16}AzH^{6}O^{2}$.

	Tr.		
Carbone.........	73,09	72,79	73,31
Hydrogène.......	4,87	4,58	4,80

	Calc.	
Carbone..............	1224,32	73,03
Hydrogène............	75,00	4,47
Azote................	177,02	10,56
Oxygène..............	200,00	11,94
	1676,34	100,00

(Dumas.)

INDIGO BLEU. $C^{16}AzH^{5}O^{2}$.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.........	71,37	73,30	73,16
Hydrogène......	4,38	3,88	3,91
Oxygène........	14,25	»	»
Azote...........	10,00	»	»
	100,00		

(1) Ure, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 384. — (2) (3) Laurent, *id.*, 3e série, t. III, p. 372.

Indigo bleu.

	Tr.		Calc.	
Carbone..	72,84	72,97	1224,32	73,58
Hydrogène	4,07	4,09	62,50	3,76
Azote....	10,80	10,80	177,02	10,64
Oxygène..	12,29	12,14	200,00	12,02
	100,00	100,00	1663,84	100,00

(Dumas, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 207.)

Indigo bleu. $C^{32}H^{10}Az^{2}O^{3}$.

	Tr.			Calc.
Carbone....	75,40	75,80	75,90	75,84
Hydrogène..	3,90	3,90	3,83	3,87
Azote......	10,57	10,65	20,27	10,97
Oxygène...	10,13	9.65		9,32
	100,00	100,00		100,00

(Erdmann, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

INDIGOTATE DE MÉTHYLÈNE.

$C^{28}H^{5}Az^{2}O^{18},C^{4}H^{6}O^{2}$.

Syn. : *Anilate de méthylène.*

Indigotate de méthylène.

	Tr.		
Carbone..........	48,42	48,63	»
Hydrogène.......	3,51	3,60	»
Azote...........	»	»	7,27

INDIGOTATE DE MÉTHYLÈNE

	Calc.	
Carbone	1200,0	48,69
Hydrogène	87,5	3,54
Azote	177,0	7,18
Oxygène	1000,0	40,59
	2464,5	100,00

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. X, p. 346.)

INDIGOTATE DE PLOMB.

Acide indigotique	100,0
Oxyde de plomb	57,3

(BUFF, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLI, p. 180.)

INDINE. $C^{16}H^{6}AzO^{2}$.

		Tr.	
Carbone	72,00	71,55	71,20
Hydrogène	4,50	4,65	4,70
Azote	11,00	11,00	11,00
Oxygène	12,50	12,80	13,10
	100,00	100,00	100,00

	Calc.	
Carbone	1200	72,64
Hydrogène	75	4,68
Azote	177	10,70
Oxygène	200	11,98
	1652	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. III, p. 473.)

INOSATE DE BARYTE.

$C^{10}Az^{2}H^{6}O^{10},BaO$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	24,46	24,80	60,0	23,96
Azote	11,37	11,37	28,0	11,18
Hydrogène	2,64	2,59	6,0	2,40
Oxygène	31,12	30,83	80,0	31,95
Baryte	30,41	30,41	76,4	30,51
	100,00	100,00	250,4	100,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIII, p. 164.)

INULINE. $C^{24}H^{21}O^{21}$.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Carbone	43,97	43,71	52,37	52,15	49,59
Hydrogène	6,40	6,25	6,88	6,84	6,86
Oxygène	49,63	50,04	40,74	40,69	43,54
	100,00	100,00	99,99	99,68	100,00

(1) PARNELL, *Rapp. ann.* de Berzelius. — (2) Calculé. — (3) I. des racines de chicorée, par WOSKRESSENSKY, *Bulletin de l'Académie* de Saint-Pétersbourg, t. V, p. 3.

(4) I. des racines de chicorée, par WOSKRESSENSKY, *Bulletin de l'Académie* de Saint-Pétersbourg, t. V, p. 3. — (5) I. du tarax officinal, *id.*

IODANILINE. $C^{12}H^{6}AzI$.

		Tr.	
Carbone	32,90	33,26	»
Hydrogène	2,82	2,85	»
Iode	»	»	57,87

	Calc.	
Carbone	72,00	32,97
Hydrogène	6,00	2,74
Iode	126,36	57,86
Azote	14,00	6,43
	218,36	100,00

(HOFMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 238.)

IODATE D'ALUMINE. $Al^{2}O^{3},3IO^{5}$.

Acide iodique	90,67
Alumine	9,33
	100,00

IODATE D'AMMONIAQUE.

Acide iodique	100,00
Ammoniaque	10,94

(GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch.*, t. XCI, p. 80.)

IODATE D'ANTIMOINE. $SbO^{3},3IO^{5}$.

Acide iodique	6238,50	76,53
Oxyde d'antimoine	1912,90	23,47
	8151,40	100,00

IODATE D'ARGENT. AgO,IO^{5}.

Acide iodique	2079,50	58,89
Oxyde d'argent	1451,61	41,11
	3531,11	100,00

IODATE DE BARYTE.

Baryte	956,93	31,65
Acide iodique	2066,70	68,35
	3023,63	100,00

(GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch.*, t. XCI, p. 82.)

IODATE DE CADMIUM. CdO,IO^{5}.

Acide iodique	2079,50	72,30
Oxyde de cadmium	796,77	27,70
	2876,27	100,00

IODATE DE CHAUX.

Chaux	356,03	14,70
Acide	2066,70	85,30
	2422,73	100,00

IODATE DE CHROME. $Cr^2O^3,3IO^5$.

Acide iodique	6238,50	86,14
Sesquioxyde de chrôme	956,14	13,86
	7194,64	100,00

IODATE DE CINCHONINE.

	(1)	(2)	(3)
Acide iodique	1039,75	34,86	34,85
Cinchonine	1942,05	65,14	65,15
	2981,80	100,00	100,00

(1) (2) PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 183. — (3) SERULLAS, *id.*, t. XLV, p. 283.

IODATE DE CINCHONINE.

	Tr.		
Hydrogène	5,15	5,24	312,0
Carbone	49,41	49,94	3057,6
Azote	»	»	354,0
Oxygène	»	»	300,0
Acide iodique	»	»	2078,3
			6101,9

	Calc.	
Hydrogène	5,11	5,0
Carbone	50,10	51,16

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*

IODATE DE COBALT. CoO,IO^5.

Acide iodique	2079,50	81,60
Oxyde de cobalt	468,90	18,40
	2548,40	100,00

IODATES DE CUIVRE.

IODATE DE BIOXYDE. CuO,IO^5.

Acide iodique	2079,50	80,75
Oxyde noir de cuivre	495,69	19,25
	2575,19	100,00

IODATE DE PROTOXYDE. Cu^2O,IO^5.

Acide iodique	2079,50	70,00
Oxyde rouge de cuivre	891,39	30,00
	2970,89	100,00

IODATES D'ÉTAIN.

IODATE DE BIOXYDE. $SnO^2,2IO^5$.

Acide iodique	4159,00	81,64
Acide stannique	935,29	18,36
	5094,29	100,00

IODATE DE PROTOXYDE. SnO,IO^5.

Acide iodique	2079,50	71,34
Protoxyde d'étain	835,29	28,66
	2914,79	100,00

IODATES DE FER.

IODATE DE PEROXYDE. $Fe^2O^3,3IO^5$.

Acide iodique	4159,00	86,44
Sesquioxyde de fer	978,41	13,56
	5137,41	100,00

IODATE DE PROTOXYDE. FeO,IO^5.

Acide iodique	2079,50	82,56
Protoxyde de fer	439,20	17,44
	2518,70	100,00

IODATE DE GLUCINE. $G^2O^3,3IO^5$.

Acide iodique	6238,50	86,63
Glucine	741,96	13,37
	6980,46	100,00

IODATE DE LITHINE. LO,IO^5.

Acide iodique	2079,50	92,02
Lithine	180,37	7,98
	2259,87	100,00

IODATE DE MANGANÈSE. MnO,IO^5.

Acide iodique	2079,50	82,34
Oxyde de manganèse	258,35	17,66
	2337,85	100,00

IODATES DE MERCURE.

IODATE DE BIOXYDE. HgO,IO^5.

	Calc.	Tr.
Iode	1579,5	46,07
Mercure	1250,0	36,44
Oxygène	600,0	17,49
	3429,5	100,00

(MILLON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVIII, p. 367.)

IODATE DE PROTOXYDE. Hg^2O,IO^5.

Acide iodique	2079,50	44,14
Protoxyde de mercure	2631,64	55,86
	4711,14	100,00

IODATES DE MOLYBDÈNE.

IODATE DE BIOXYDE. $MoO^2,2IO^5$.

Acide iodique..........	4159,00	83,89
Bioxyde de molybdène..	798,52	16,11
	4957,52	100,00

IODATE DE PROTOXYDE. MoO,IO^5.

Acide iodique..........	2079,50	74,86
Protoxyde de molybdène.	698,52	25,14
	2778,02	100,00

IODATE DE NICKEL. NiO,IO^5.

Acide iodique..........	2079,50	81,55
Oxyde de nickel.......	469,67	18,45
	2549,17	100,00

IODATE DE PALLADIUM. PaO,IO^5.

Acide iodique............	26,92	73,08
Oxyde de palladium.......	73,08	26,92
	100,00	100,00

IODATES DE PLATINE.

IODATE DE BIOXYDE. $PtO^2,2IO^5$.

Acide iodique..........	4159,00	74,37
Bioxyde de platine.....	1433,50	25,63
	5592,50	100,00

IODATE DE PROTOXYDE. PtO,IO^5.

Acide iodique..........	2079,50	60,93
Protoxyde de platine....	1333,50	39,07
	3413,00	100,00

IODATE DE PLOMB. PbO,IO^5.

Acide iodique..........	2079,00	59,86
Oxyde de plomb........	1394,50	40,14
	3473,50	100,00

IODATES DE POTASSE.

IODATE NEUTRE.

Potasse.............	587,915	22,21
Acide iodique.........	2066,700	77,79
	2654,615	100,00

(GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch.*, t. XCI, p. 75.)

BIIODATE.

Acide iodique..................	87,470
Potasse........................	12,512
	99,982

TRIIODATE.

Acide iodique....................	91,29
Potasse..........................	8,76
	100,05

(SERULLAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIII, p. 117 à 119.)

IODATE DE QUININE.

Acide iodique..........	1039,75	33,59
Quinine...............	2055,53	66,41
	3095,28	100,00

(PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 185.)

IODATE DE RHODIUM. $Rd^2O^3,3IO^5$.

Acide iodique..........	6238,50	79,56
Sesquioxyde de rhodium.	1602,70	20,44
	7841,20	100,00

IODATE DE SOUDE. NaO,IO^5.

Soude................	390,92	15,90
Acide iodique..........	2066,70	84,10
	2457,62	100,00

(GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch.*, t. XCI, p. 78.)

IODATE DE STRONTIANE. SrO,IO^5.

Acide iodique..........	2079,50	76,26
Strontiane.............	687,28	23,74
	2766,78	100,00

IODATE DE STRYCHNINE.

Acide iodique............	42,72	41,64
Strychnine..............	59,89	58,36
	102,60	100,00

(PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 172.)

IODATE DE TELLURE. $TeO^2,2IO^5$.

Acide iodique..........	4159,00	80,59
Acide tellureux.........	1001,76	19,41
	5160,76	100,00

IODATE DE THORINIUM. ThO,IO^5.

Acide iodique..........	2079,50	71,11
Oxyde de thorinium.....	844,90	28,89
	2924,40	100,00

IODATE DE VANADIUM. $VO^2,2IO^5$.

Acide iodique..........	4159,00	79,74
— vanadeux........	1056,89	20,26
	5215,89	100,00

IODATE D'YTTRIA. YO,IO^5.

Acide iodique	2079,50
Yttria	1048,61
	3128,11

IODATE DE ZINC. ZnO,IO^5.

Acide iodique	2079,50	80,52
Oxyde de zinc	503,23	19,48
	2582,73	100,00

IODATE DE ZIRCONE. $Zr^2O^3,3IO^5$.

Acide iodique	6238,50	84,55
Zircone	1140,25	15,45
	7378,75	100,00

IODE. I.

Eq[t] 1579,50. Dens[é] 4,946. Dens[é] de vapeur 8,716. F[n] à 107°. Eb[n] à 175.

IODHYDRATE D'AMILÈNE. $C^{10}H^{11}I$.

	Tr.		Calc.
Carbone	30,96	31,03	30,83
Hydrogène	5,25	5,34	5,53
Iode	63,79	63,63	63,64
	100,00	100,00	100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 96.)

IODHYDRATE D'AMMONIAQUE.

Iode	1591,99	88,13
Ammoniaque	214,52	11,87
	1806,51	100,00

IODHYDRATE D'AMMONIAQUE ET BIIODURE DE MERCURE.

	Tr.	Calc.
Biiodure de mercure	71,9	73,74
Iodhydrate d'ammoniaque	24,3	23,33
Eau	3,8	2,93
	100,0	100,00

(BOULLAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 355.)

IODHYDRATE D'AMMONIAQUE ET BIIODURE DE PLATINE.

Biiodure de platine	82,99
Hydriodate d'ammoniaque	17,01
	100,00

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 128.)

IODHYDRATE D'ANILINE. $C^{12}H^7AzHI$.

	Calc.		Tr.
Aniline	93, »	42,21	»
Acide iodhydriq.	127,36	57,79	57,53
	220,36	100,00	

(HOFFMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 234.)

IODHYDRATE DE BRUCINE.

	Calc.		Tr.
Brucine	5171,49	76,47	76,59
Acide hydriodiq.	1591,98	23,53	23,69
	6763,47	100,00	100,28

(PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 181.)

IODHYDRATE DE BRUCINE.

	Calc.	
Hydrogène	337,0	5,12
Carbone	3516,2	52,39
Azote	354,0	6,49
Oxygène	800,0	»
Iode	1578,3	»
	6585,5	

	Tr.		
Hydrogène	6,88	6,74	6,58
Carbone	64,77	64,78	64,89
Azote	6,54	»	»

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 131.)

IODHYDRATE DE CAMPHÈNE.

	Tr.		Calc.
Hydrogène	6,35	6,56	6,4
Carbone	45,99	46,36	46,0
Iode	47,66	47,80	47,6

(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXV, p. 55.)

IODHYDRATE DE CINCHONINE.

Acide hydriodique	1590,8
Cinchonine	3911,2
Hydriodate sec	5502,0
Eau	225,0
Hydriodate cristallisé	5727,0

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 129.)

IODHYDRATE D'IODURE DE PLATINE.

Acide hydriodique	26,6
Biiodure de platine	73,4
	100,0

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 129.)

IODHYDRATE DE MÉTHYLÈNE.

Méthylène	178,05	10,06
Acide iodhydrique	1592,00	89,94
	1770,05	100,00

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 30.)

IODHYDRATE DE PHOSPHURE D'HYDROGÈNE.

	Tr.	Calc.
Acide hydriodique........	79,09	78,73
Hydrogène phosphoré.....	20,91	21,27
	100,00	100,00

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 21.)

IODHYDRATE DE STRYCHNINE.

IODHYDRATE NEUTRE. $C^{42}H^{22}Az^{2}O^{4}$,HI.

	Tr.	Calc.	
Carbone........	56,08	54,62	252,00
Hydrogène......	»	4,98	23,00
Azote..........	»	6,07	28,00
Oxygène..	»	6,95	32,00
Iode..	26,12	27,38	126,36
		100,00	461,36

(REGNAULT, NICHOLSON et ABEL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849, t. XXVII, p. 406.)

IODHYDRATE SESQUIBASIQUE.

	Tr.	Calc.
Acide hydriodique........	26,31	26,33
Strychnine..............	72.30	73,67
	98,61	100,00

IODHYDRATE NEUTRE.

Acide hydriodique......	1591,98	34,85
Strychnine............	2969,80	65,15
	4561,78	100,00

(PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 174.)

IODHYDRATE NEUTRE.

	Calc.		Tr.	
Hydrogène.	287,0	4,92	5,05	5,09
Carbone...	3210,5	55,06	54,82	54,60
Azote.....	354,0	»	»	»
Oxygène. .	400,0	»	»	»
Iode......	1578,3	»	»	»
	5829,8			

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 127.

IODHYDRATE DE TÉRÉBÈNE.

	Tr.		Calc.
Hydrogène.......	8,21	8,07	8,14
Carbone.........	60,94	60,80	60,59
Iode............	30,85	31,13	31,27
	100,00	100,00	100,00

(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 47.)

IODOARGENTATE D'IODURE DE POTASSIUM.

	Tr.	Calc.
Iodure d'argent..........	58,26	58,68
Iodure de potassium......	41,74	41,32
	100,00	100,00

(BOULLAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 378.)

IODOCYANATE D'AMMONIAQUE.

C^{2}AzI,3AzH^{3}.

	Calc.		Tr.
Iodure de cyanogène	1909,5	74,79	75,8
Ammoniaque......	643,4	25,21	24,2
	2552,9	100,00	100,0

(BINEAU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 357.)

IODOFORME. $C^{2}HI^{3}$.

	Tr.	Calc.
Carbone................	3,20	3,12
Hydrogène..............	0,33	0,26
Iode...................	96,47	96,62
	100,00	100,00

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 122.)

IODOSTANNATE D'AMMONIAQUE.

	Tr.	Calc.
Iodure d'étain...........	70,98	71,97
Hydriodate d'ammoniaque.	29,02	28,03
	100,00	100,00

IODOSTANNATE DE POTASSIUM.

	Tr.	Calc.
Iodure d'étain...........	66,24	69,13
Iodure de potassium......	33,76	30,87
	100,00	100,00

(BOULLAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 375.)

IODOSULFURE D'ANTIMOINE. $StS^{3}I^{3}$.

Antimoine......................	23,2
Iode...........................	67,9
Soufre.........................	8,9
	100,0

(*Tr. de Ch.* de Berzelius.)

IODURE ACÉTYLIQUE. $C^{4}H^{3}I$.

	Tr.	Calc.
Carbone.................	15,2	15,66
Hydrogène...............	2,0	1,95
Iode......	82,8	82,39
	100,0	100,00

(KOPP, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

IODURE D'ALDÉHYDÈNE. C^4H^3I.

	Calc.		Tr.
Carbone	300,00	15,66	15,20
Hydrogène	37,50	1,95	2,00
Iode	1578,29	82,39	»
	1915,79	100,00	

(Kopp, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. IV, p. 41.)

IODURE D'ALUMINIUM. AlI^3.

Aluminium	171,66	6,81
Iode	2350,05	93,19
	2521,71	100,00

IODURE D'AMMONIAQUE.

Syn. : *Iodure d'azote.* $3AzH^3,I^2$.

	Tr.			
Iode	83,7	83,2	83,3	83,2
Ammoniaque	16,3	16,8	16,7	16,8
	100,0	100,0	100,0	100,0

	Calc.	
Iode	1580	83,2
Ammoniaque	319	16,8
	1899	100,0

(Bineau, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XV, p. 81.)

Voy. Iodure d'azote.

IODURE D'ANTIMOINE. Sb^2I^3.

Antimoine	25,5	1612,90
Iode	74,5	4738,50
	100,0	6351,40

IODURE D'ARGENT. AgI.

Argent	46,79	1351,60
Iode	53,21	1579,50
	100,00	2931,10

IODURE D'ARGENT ET DE POTASSIUM.

	Tr.	Calc.
Iodure d'argent	59,2	58,68
Iodure de potassium	40,8	41,32
	100,0	100,00

(Boullay, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 379.)

IODURE D'ARSENIC. AsI^3.

Arsenic	470,38	16,67
Iode	2350,05	83,33
	2820,43	100,00

(Plisson, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIX, p. 271.)

IODURE D'AZOTE. AzI^5.

Iode	156,2100
Azote	5,8544

(Gay-Lussac, *Ann. de Ch.*, t. XCI, p. 30.)

Iodure d'azote.

Iode	1579,50	88,66
Azote	177,07	9,94
Hydrogène	24,96	1,40
	1781,53	100,00

(Marchand, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 223.)

Voy. Iodure d'ammoniaque.

IODURE DE BARYUM. BaI.

Baryum	856,93	35,35
Iode	1566,70	64,65
	2423,63	100,00

(Gay-Lussac, *Ann. de Ch.*, t. XCI, p. 60.)

IODURE DE BENZOYLE. $C^{14}H^5IO^2$.

Carbone	1071,28	36,77
Hydrogène	62,50	2,14
Oxygène	200,00	6,86
Iode	1579,50	54,23
	2913,28	100,00

IODURE DE BISMUTH. BiI.

Iode	1579,50	54,24
Bismuth	1330,37	45,76
	2909,87	100,00

IODURE DE BORE. BrI^3.

Iode	4738,50
Bore	136,20
	4874,70

IODURES DE BRUCINE. Protoiodure.

	Tr.	Calc.	
Iode	33,32	1579,50	31,39
Brucine	66,68	3447,66	68,61
	100,00	5027,16	100,00

Biiodure.

	Tr.	Calc.	
Iode	45,717	3159,00	47,51
Brucine	54,285	3447,66	52,19
		6606,66	99,70

(Pelletier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 177.)

IODURE DE CACODYLE. C^4H^6AsI.

	Tr.			Calc.
Carbone.	10,21	10,76	10,84	10,55
Hydrog..	2,58	2,62	2,61	2,58
Arsenic..	»	»	31,47	32,43
Iode....	»	»	55,25	54,44
			100,17	100,00

(Bunsen, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. VI, p. 191.)

IODURE DE CADMIUM. CdI.

Cadmium	696,7	30,8
Iode	1566,0	69,2
	2262,7	100,0

(Stromeyer, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 83.)

IODURE DE CALCIUM. CaI.

Calcium	256,03	14,04
Iode	1566,70	85,96
	1822,73	100,00

IODURE DE CARBONE. C^4I^3.

Periodure.

Carbone	6,25
Iode	93,75
	100,00

Protoiodure. CI.

Iode	95,28
Carbone	4,62
	100,00

(Serullas, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIX, p. 231.)

IODURES DE CHROME.

Protoiodure. Cr^2I^3.

Iode	4738,50	87,07
Chrôme	328,07	12,93
	5066,57	100,00

Periodure. CrI^3.

Iode	4738,50	93,09
Chrôme	328,00	6,91
	5066,50	100,00

IODURE DE CINCHONINE.

	Tr.	Calc.
Iode	28,87	28,9
Cinchonine	71,13	71,1
	100,00	100,0

(Pelletier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 183.)

IODURE DE COBALT. CoI.

Iode	1579,50	81,06
Cobalt	368,99	18,94
	1948,49	100,00

IODURES DE CUIVRE.

Deutoiodure. CuI.

Iode	1579,50	79,97
Cuivre	395,69	20,03
	1975,19	100,00

Protoiodure. Cu^2I.

Iode	1579,50	66,62
Cuivre	791,38	33,38
	2370,88	100,00

IODURE DE CYANOGÈNE.

Iode	783,35	82,71
Cyanogène	163,85	17,29
	947,20	100,00

IODURE ÉLAYLIQUE. C^2H^2I.

	Tr.	Calc.
Carbone	8,40	8,43
Hydrogène	1,57	1,55
Iode	89,70	90,02
	99,67	100,00

(Kopp, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

IODURES D'ÉTAIN.

Biiodure. SnI^2.

Iode	3159,00	81,12
Étain	735,29	18,88
	3894,29	100,00

Protoiodure. SnI.

Iode	67,99
Étain	32,01
	100,00

(Boullay, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 373.)

IODURE D'ÉTHYLE. Voy. Éther iodhydrique.

IODURES DE FER.

Protoiodure. FeI.

Fer	339	18,12	100,00
Iode	1566	81,88	451,75
	1905	100,00	

Periodure. Fe^2I^3.

Iode	4738,50	87,48
Fer	678,40	12,52
	5416,90	100,00

IODURE DE GLUCINIUM. G^2I^3.

Iode	4738,50	87,73
Glucinium	440,98	12,27
	5179,48	100,00

IODURE D'IRIDIUM. IrI.

Iode	1579,50	71,92
Iridium	1233,50	28,08
	2813,00	100,00

IODURE DE KAKOPLATYLE.

C^4H^6,As,Pt,IO.

	Calc.		Tr.	
Carbone	305,76	7,22	7,23	7,24
Hydrogène	74,88	1,77	1,95	1,94
Arsenic	940,08	22,22	»	»
Platine	1233,26	29,14	»	»
Iode	1578,28	37,29	36,58	»
Oxygène	100,00	2,36	»	»
	4232,26	100,00		

(Bunsen, *R. sc. et ind.*, t. IX, p. 311.)

IODURE DE LITHIUM. LI.

Iode	1579,50	95,16
Lithium	80,37	4,84
	1659,87	100,00

IODURE DE MAGNÉSIUM. MaI.

Magnésium	158,36	9,12
Iode	1566,70	90,88
	1725,06	100,00

IODURES DE MANGANÈSE.

Periodure. Mn^2I^3.

Iode	791,76	87,26
Manganèse	4728,50	12,74
	5520,26	100,00

Protoiodure. MnI.

Iode	345,88	82,04
Manganèse	1579.50	17,96
	1925,38	10,00

IODURES DE MERCURE.

Protoiodure, ou iodure vert. Hg^2I.

Mercure	1265	61,6	100,0
Iode	789	38,4	60,9
	2054	100,0	

Sesquiiodure, ou iodure jaune. HqI^3.

Protoiodure	2054	42
Biiodure	2844	58
	4898	100

Ou

Mercure	2531	51,9
Iode	2343	48,1
	4874	100,0

Deutoiodure, ou iodure rouge. HgI.

Mercure	1265,8	44,5	100,0
Iode	1578,3	55,5	121,8
	2844,1	100,0	

Iodure de mercure et de potassium.

	Tr.	Calc.
Iodure de mercure	70,3	73,4
— de potassium	29,7	26.6
	100,0	100,0

Biiodure de mercure	70,30
Iodure de potassium	25,51
Eau	4,19
	100,00

(Boullay.)

Iodure de mercure et chlorure de mercure.

	Tr.	Calc.
Bichlorure de mercure	35,85	37,63
Biiodure	64.15	62,37
	100,00	100,00

(Boullay.)

Iodure de mercure et chlorure de potassium.

	Tr.	Calc
Iodure de mercure	36,83	37,81
Chlorure de potassium	63.17	62,19
	100,00	100,00

(Boullay, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 365.)

IODURE DE MÉTHYLÈNE.
Voy. Iodhydrate de méthylène.

IODURES DE MOLYBDÈNE.

Biiodure. MoI^2.

Iode	3159,00	84,07
Molybdène	598,42	15,93
	3757,42	100,00

Protoiodure. MoI.

Iode	1579,50	72,52
Molybdène	598,42	27,48
	2177,92	100,00

PERIODURE. MoI^3.

Iode	4738,50	88,69
Molybdène	598,52	11,31
	5337,02	100,00

IODURE DE MORPHINE.

Morphine	58,21
Iode	35,34
Perte	6,45
	100,00

(PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 189.)

IODURE DE NICKEL. NiI.

Iode	1579,50	81,03
Nickel	369,67	18,97
	1949,17	100,00

IODURES D'OR.

PROTOIODURE. Au^2I.

Or	1243	61,2
Iode	789	38,8
	2032	100,0

PERIODURE. Au^2I^3.

Iode	34	100,0000	4738,50
Or	66	194,1176	2486,02
	100		7224,52

(PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 119.)

IODURE D'OR ET DE POTASSIUM.

	Tr.		Calc.
Or	24,860	26,76	26,705
Iode	47,349	50,97	51,020
Iodure de potassium	20,682	22,27	22,275
	92,891	100,00	100,000

(JOHNSON, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. III, p. 54.)

IODURES D'OSMIUM. 1° OsI^2.

Iode	3159,00	71,74
Osmium	1244,48	28,26
	4403,48	100,00

2° OsI^3.

Iode	4738,50	79,20
Osmium	1244,48	20,80
	5982,98	100,00

3° OsI.

Iode	1579,50	55,93
Osmium	1244,48	44,07
	2823,98	100,00

4° Os^2I^3.

Iode	4738,50	65,56
Osmium	2488,96	34,44
	7227,46	100,00

IODURES DE PALLADIUM.

BIIODURE. PaI^2.

Iode	3159,00	82,59
Palladium	665,90	17,41
	3824,90	100,00

PROTOIODURE. PaI.

Iode	1579,50	70,34
Palladium	665,90	29,66
	2245,40	100,00

IODURES DE PHOSPHORE.

PROTOIODURE. PhI.

Iode	1579,50	80,11
Phosphore	392,31	19,89
	1971,81	100,00

DEUTOIODURE. PhI^3.

Iode	4738,50	92,35
Phosphore	392,31	7,65
	5130,81	100,00

PERIODURE. PhI^5.

Iode	7897,50	95,27
Phosphore	392,31	4,73
	8289,81	100,00

IODURES DE PLATINE.

PROTOIODURE. PtI.

Iode	1566,7	55,6
Platine	1233,2	44,4
	2799,9	100,0

BIIODURE. PtI^2.

Iode	3133,4	71,76
Platine	1233,2	28,24
	4366,6	100,00

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 124.)

IODURE DE PLATINE ET DE POTASSIUM. PtI^2,KI.

Biiodure de platine	4366,6	68,01
Iodure de potassium	2054,6	31,99
	6421,2	100,00

IODURE DE PLOMB. PbI.

Plomb	1294,6	45,06	100,0
Iode	1578,3	54,94	112,9
	2872,9	100,00	

IODURE DE PLOMB ET DE POTASSIUM.

	Tr.		Calc.
Iodure de plomb	34,0	36,0	41,0
Iodure de potassium	66,0	64,0	59,0
	100,0	100,0	100,0

IODURE DE PLOMB ET DE POTASSIUM jaune.

	Tr.	Calc.
Iodure de plomb..........	69,75	73,58
Iodure de potassium......	30,25	26,42
	100,00	100,00

(BOULLAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 368.)

IODURE DE POTASSIUM. KI.

Potassium.............	487,91	23,74
Iode..................	1566,70	76,26
	2054,61	100,00

IODURE DE QUININE.

	Tr.	Calc.	
Iode..........	30,31	789,75	27,75
Quinine.......	69,69	2055,53	72,25
	100,00	2845,28	100,00

(PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 185.)

IODURES DE RHODIUM.

SESQUIIODURE. R^2I^3.

Iode..................	3159,00	78,44
Rhodium...............	1302,70	21,56
	4461,70	100,00

PROTOIODURE. RI.

Iode..................	1579,50	70,80
Rhodium...............	651,39	29,20
	2230,89	100,00

IODURE DE SÉLÉNIUM. SeI^2.

Iode..................	3159,00	86,46
Sélénium..............	494,69	13,54
	3653,69	100,00

IODURE DE SILICIUM. SiI^3.

Iode..................	4738,50	94,47
Silicium..............	94,47	5.53
	4832,97	100,00

IODURE DE SODIUM. NaI.

Sodium................	290,92	15,61
Iode..................	1566,70	84,39
	1857,62	100,00

IODURE DE STRONTIUM. SrI.

Strontium.............	547,30	25,88
Iode..................	1566,70	74,12
	2114,00	100,00

IODURE DE STRYCHNINE.

Iode..................	1579,50	34,70
Strychnine............	2969,80	65,30
	4549,30	100,00

(PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 169.)

IODURE DE TANTALE. Ta^2I^3.

Iode..................	4738,50	67,25
Tantale...............	2307,43	32,75
	7045,93	100,00

IODURE DE TELLURE. TeI^2.

Iode..................	3159,00	79,76
Tellure...............	801,76	20,24
	3960,76	100,00

IODURE DE THORINIUM. ThI.

Iode..................	1579,50	67,95
Thorinium.............	744,90	32,05
	2324,40	100,00

IODURE DE TITANE. TiI^2.

Iode..................	3159,00	91,23
Titane................	303,66	8,77
	3462,66	100,00

IODURES DE TUNGSTÈNE.

PROTOIODURE. WI^2.

Iode..................	3159,00	72,75
Tungstène.............	1183,00	27,25
	4342,00	100,00

PERIODURE. WI^3.

Iode..................	4738,50	80,02
Tungstène.............	1183,00	19,98
	5921,50	100,00

IODURES DE VANADIUM. VI^2.

Iode..................	3159.60	78,66
Vanadium..............	856,89	21,34
	4016,49	100,00

PERIODURE. VI^3.

Iode..................	4738,50	84,69
Vanadium..............	846,89	15,31
	5585,39	100,00

IODURE D'YTTRIUM. YI.

Iode..................	1579,50	79,69
Yttrium...............	948,61	20,31
	2528,11	100,00

IODURE DE ZINC. ZnI.

Zinc	403,32	20,48	100 0
Iode	1562,32	79,52	37,4
	1965,64	100,00	

IODURE DE ZIRCONIUM. Zr^2I^3.

Iode	4738,50	84,94
Zirconium	840,24	15,06
	5578,74	100,00

IOLITHE. Voy. Cordiérite.

IOLITHE HYDRATÉE. Voy. Bonsdorfite.

IPECACUANHA de Rio-Janeiro.

Emétine	1,50
Résine	0,60
Gomme	0,20
Albumine	0,30
Amidon	3,20
Matière cristallisée en écailles	0,85
— ligneuse	7,00
— grasse et cire, quantité indéterminée	0,00
Perte	0,05

(Vauquelin, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVIII, p. 157.)

Ipecacuanha. Partie corticale du psycothria emetica.

Matière grasse et huileuse	2
— vomitive (émétine)	16
Cire	6
Gomme	10
Amidon	42
Ligneux	20
Perte	4
	100

Ipecacuanha. Partie intérieure de la racine.

Matière vomitive (émétine)	1,15
— extractive non vomitive	2,45
Gomme	5 »
Amidon	20 »
Ligneux	66,60
Traces de matière grasse	»
Perte	4,80
	100,00

Ipecacuanha gris, racine du callicoca ipecacuanha.

Matière grasse	2
Emétine	14
Gomme	16
Amidon	18
A reporter	50

Report	50
Ligneux	48
Cire (traces)	»
Perte	2
	100

(Pelletier et Magendie, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLI, p. 181.)

IRIDIUM.

Ir. Eq[1] 1233,50. Dens[4] 18,68.

IRIDIUM NATIF.

Syn. : *Osmiure d'iridium; iridosmine.*

	(1)	(2)	(3)
Iridium	72,9	46,77	25
Osmium	24,5	49,34	75
Fer	2,6	0,74	»
Rhodium	»	3,15	»
	100,0	100,00	100

(1) I. de Colombie, par Thomson. — (2) I. de Newiansk, par Berzelius. — (3) I. de Nijni-tagilsk, *id.*

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 216.)

IRIDOSMINE. Voy. Iridium natif.

IRIS (pseudo-acorus).

Iris. Graine d'iris torréfiée.

Mucilage.
Résine.
Un peu d'acide gallique.
Matière extractive colorante.

(Bouillon-Lagrange, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 116.)

Iris fœtidissima. Racine.

Huile volatile excessivement âcre.
Matière résineuse.
— amère.
— colorante, jaune rouge.
— sucrée.
— gommeuse.
Acide libre.
Cire.
Sels.
Ligneux.

(Lecanu, *Journ. de Pharm.*, t. XX, p. 320.)

IRITE de l'Oural.

Oxyde susirideux	62,86
Oxyde osmieux	10,30
Oxyde ferreux	12,50
Oxyde chromique	13,70
	99,36

(Hermann, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 107.)

ISAMATE DE BARYTE.

	Calc.		Tr.
Carbone	2400	»	»
Hydrogène	150	»	»
Azote	525	»	»
Oxygène	700	»	»
Baryte	956	20,2	20,8
	4731		

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 467.)

ISATANE. $C^{16}H^6AzO^3$.

	Calc.		Tr.
Carbone	1200	68,57	68,72
Hydrogène	75	4,28	4,36
Azote	175	10,00	10,50
Oxygène	300	17,15	16,42
	1750	100,00	100,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 299.)

ISATATE D'ARGENT.

$C^{16}H^6AzO^5,AgO,HO$.

ISATATE D'ARGENT anhydre.

	Tr.	Calc.	
Carbone	35,22	1200	35,25
Hydrogène	2,48	75	2,21
Azote	»	177	5,20
Oxygène	»	500	14,69
Oxyde d'argent	»	1451	42,65
		3403	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. III, p. 377.)

ISATHYDE. $C^{16}H^6AzO^4$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	65,45	65,11	1200	64,80
Hydrogèn.	4,08	4,13	75	4,05
Azote	9,50	9,50	177	9,55
Oxygène	20,97	21,26	400	21,60
	100,00	100,00	1852	100,00

(LAURENT.)

ISATHYDE. $C^{16}H^6AzO^3$.

Carbone	68,50	68,357	68,42
Hydrogène	4,26	4,340	4,34
Azote	10,10	»	»
Oxygène	17,14	»	»
	100,00		

(ERDMANN.)

ISATILIME. $C^{48}H^{16}Az^4O^{10}$.

	Calc.		Tr.
Carbone	3600	65,55	65,33
Hydrogène	200	3,64	3,76
Azote	700	12,71	13,00
Oxygène	1000	18,10	17.91
	5500	10,000	10,000

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. I, p. 476.)

ISATIMIDE. $C^{48}H^{17}Az^5O^8$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	65,4	65,6	3600,0	65,64
Hydrogèn.	4,0	4,1	212,5	3,87
Azote	16,1	16,1	875,0	16,06
Oxygène	14,5	14,2	800,0	14,46
	100,00	100,0	5487,5	100,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. II, p. 474.)

ISATINE. $C^{16}AzH^5O^4$.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone	65,0	65,2	65,95	65,3
Hydrogène	3,6	3,5	3,44	3,4
Oxygène	21,9	21,8	»	»
Azote	9,5	9,5	9,44	»
	100,0	100,0		

	(5)	(6)	(7)
Carbone	65,59	1200,0	65,5
Hydrogène	3,46	62,5	3,4
Oxygène	»	400,0	21,5
Azote	»	177,0	9,6
		1839,5	100,0

(1) (2) I. par LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. III, p. 375. — (3) (4) (5) I. par ERDMANN, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 17. — (6) (7) Calculé.

ISATITE D'ARGENT. $C^{16}H^4AzO^4,Ag$.

	Calc.			Tr.	
Carbone	1200	»	»	»	»
Hydrogène	50	»	»	»	»
Azote	175	»	»	»	»
Oxygène	400	»	»	»	»
Argent	1351	42,5	42,4	42,2	42,8
	3176				

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 459.)

ISATITE D'ARGENTAMMONIUM.

$C^{16}H^7Az^2O^4,Ag$.

Carbone	1200	35,41	35,23	»
Hydrogèn.	88	2,60	2,66	»
Azote	350	10,32	»	»
Oxygène	400	11,81	»	»
Argent	1351	39,86	39,70 et 39,80	
	3389	100,00		

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 460.)

ISATOSULFITE D'AMMONIAQUE.

$C^{16}H^{8}AzO^{4},2SO^{2},AzH^{4}O$.

	Calc.		Tr.
Isatine	1837	62,06	»
Ammoniaque	325	10,94	»
Acide sulfureux	800	27,00	26,8
	2962	100,00	

(Laurent, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 294.)

ISATOSULFITE DE POTASSE.

$C^{16}H^{5}AzO^{4},KO,2SO^{2}$.

Carbone	1200	37,18	36,48
Hydrogène	62	1,93	1,99
Azote	175	5,42	18,93
Oxygène	400	12,39	
Potasse	590	18,29	17.75
Acide sulfureux	800	24,79	24.85
	3227	100,00	100,00

(Laurent, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 292.)

ISCHELITE. Voy. Polyalite.

ISÉRINE. Voy. Fer titané.

ISÉTHIONATE DE BARYTE.

$S^{2}O^{5},C^{4}H^{5}O^{2},BaO$.

	Tr.	Calc.	
Acide hyposulfurique	41,654	41,292	902,330
Baryte	38,677	39,421	956,880
Carbone	12,830	12.596	305,740
Hydrogène	2.097	2,057	62,397
Oxygène	4,742	4,634	200,000
	100,000	100,000	2427,347

(Magnus, *T. de Ch. org.* de Liebig, t. III, p. 371.)

Iséthionate de baryte.

	Tr.		Calc.	
Hydrogène	2,59	2,66	62,40	2,572
Carbone	12,38	12,32	305,70	12,596
Oxygène	4,87	4,84	100,90	4,119
Baryte	39,56	39,58	966,90	39,421
Ac. sulfur.	40,60	40,60	1002,30	41,292
	100,00	100,00	2338,20	100,000

(Regnault.)

ISÉTHIONATE DE POTASSE.

	Calc.		Tr.
Hydrogène	62,4	3,02	3,06
Carbone	305,7	14,84	14,30
Oxygène	100,0	4,81	4,81
Potasse	589,9	28,63	28,20
Acide sulfurique	1002,3	48,70	49,63
	2060,3	100,00	100,00

(Regnault, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 101.)

ISOPYRE.

Silice	47,09
Alumine	13,91
Peroxyde de fer	20,07
Chaux	15,43
Oxyde de cuivre	1,94
	98,44

(Turner, *T. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 766.)

ITACONATE D'ARGENT. $C^{5}H^{2}O^{3},AgO$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	17,56	382,18	17,66
Hydrogène	1,23	24,96	1,15
Oxygène	15,29	300,00	14,06
Oxyde d'argent	65,92	1451,61	67,13
	100,00	2158,75	100,00

(Grasso.)

ITACONATE DE BARYTE.

Baryte	956,88	53,85
Acide	707,12	39,80
Eau	112,48	6.35
	1776,48	100,00

(Grasso.)

ITACONATE DE POTASSE.

Potasse	589,92	27,87
Acide	1414,24	66,82
Eau	112,48	5,31
	2116,64	100,00

(Grasso.)

ITACONATE DE STRONTIANE.

Strontiane	647,29	44,13
Acide	707,12	48,20
Eau	112,48	7,67
	1466,89	100,00

(Grasso, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 323.)

ITTNÉRITE.

Silice	34,016
Alumine	28,400
Chaux	5,235
Soude	12,150
Potasse	1,565
Eau	10,759
Protoxyde de fer	0,616
Gypse	4,891
Sel commun	1,618
	99,250

(Gmelin, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 482.)

IVOIRE. Voy. Dents.

IVOIRE VÉGÉTAL.

Gomme	6,73
Légumine	3,80
Albumine	0,42
Huile grasse	0,73
Cendre	0,61
Eau	9,37
Cellulose durcie	81,34
	103,00

(Connel, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

IVRAIE (Lolium temulentum).

Chlorophylle	7,50
Résine molle	3,50
Extractif amer soluble dans l'eau et l'alcool, avec des sels	6,00
Gomme avec des sels	9,00
Sucre	0,70
Albumine végétale	0,65
Extractif insoluble dans tous les véhicules, excepté l'eau avec du malate calcique	1,55
Amidon	29,90
A reporter	58,80
Report	58,80
Gomme d'amidon et albumine coagulée	2,90
Gluten	0,80
Fibrine	11,00
Eau	20,00
	93,50

(Bley, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

Ivraie. Cendres de lolium perenne.

Potasse	27,94	8,23
Chaux	8,47	6,18
Soude	»	13,22
Magnésie	13,79	»
Oxyde ferrique	1,44	1,89
Chlorure sodique	5,29	17,32
— potassique	8,75	»
Acide phosphorique	11,17	13,38
— sulfurique	3,52	2,56
Silice	22,44	22,03
Acide carbonique	1.63	»
Charbon	6,70	15,12

(Fleitmann, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. XII, p. 226.)

IXOLYTE. Voy. Suif de montagne.

J

JACINTHE. Tige florale

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Épiderme et stomates	41,7	»	2,0	4,0	50,8	1,5
Tissu cellulaire au-dessous de l'épiderme	41,8	»	2,7	4,1	50,5	1,5
Fibre ligneuse sous l'écorce	39,2	0,5	»	5,7	55,6	1,0
Vaisseaux en spirale	35,8	1,7	»	3,9	58,1	0,5

(1) Carbone. — (2) Hydrogène. — (3) Oxygène. — (4) Azote. — (5) Eau. — (6) Résidu.

(Rigg, *Inst.*, 1838.)

JADE. Voy. Labrador.

JADE NÉPHRÉTIQUE. Voy. Néphrite.

JADE ORIENTAL. Voy. Trémolite compacte.

JALAP (convolvulus jalappa.) Racine.

500 grammes contiennent :

	Résidu.	Résine.	Extrait.
	Gram.	Gram.	Gram.
Jalap léger	270	60	75
— sain	240	48	140
— piqué	200	72	125

La calcination a fourni sur 100 grammes

	Cendres.		
Jalap léger	5,80	Matière soluble	0,8
		— insoluble	5,0
— sain.	2,25	Matière soluble	0,4
		— insoluble	1,9
— piqué	4,65	Matière soluble	0,65
		— insoluble	4,00

Les matières solubles sont : Sulfate de potasse. Muriate — Potasse (un peu).

Matières insolubles : Carbonate de chaux. — de magnésie. Fer. Silice.

(Henry, *Ann. de Ch.*, t. LXXII, p. 280.)

Jalap. 1° Convolvulus orizabenzis.

Résine	80
Ext. gommeux	256
Fécule	32
Albumine	24
Ligneux	580

2° Convolvulus officinalis.

Résine	100
Ext. gommeux	440
Fécule	24
Albumine	24
Ligneux	290

(Planche, *Journ. de Pharm.*, t. XXIV, p. 168.)

Jalap.

Résine	10,0
Amidon	2,5
Albumine végétale	2,5
Extrait gommeux soluble dans l'eau	44,0
Fibre ligneuse	29,0
Phosphate calcique	0,8
Chlorure potassique	1,6
Sels potassiques, calciques et ferreux à acides végétaux, mêlés avec du sulfate calcique	0,6
Eau	2,4
Perte	6,6
	100,0

(Cadet-Gassicourt, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

Jalap gialaponne. Variété de la racine de jalap.

Résine identique avec la résine du jalap	5,8
Extrait contenant de la gomme	27,8
Amidon	7,6
Albumine végétale	2,0
Fibre végétale	32,2
Chlorure de potassium, carbonate de potasse, phosphate et carbonate de chaux	2,4
Eau	16,0
	93,8

(Canobbio, *T. de Ch.* de Berzelius.)

Jalap. Résine de jalap. $C^{40}H^{34}O^{18}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	56,80	57,44	57,71	57,88
Hydrog.	8,24	8,58	8,40	8,03
Oxygène	34,96	33,08	33,89	34,09
	100,00	100,00	100,00	100,00

(Johnston, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 518.)

JAMESONITE. $3PbS + 2Sb^2S^3$.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Plomb	40,75	38,71	40,75	39,971
Antimoine	34,40	34,90	33,47	32,616
Soufre	22,15	22,53	»	21,785
Cuivre	0,13	0,19	0,21	3,627
Fer	2,30	2,65	2,96	»
Bismuth et plomb	»	»	»	1,055
Fer et zinc	»	0,74	»	1,421
	99,73	99,72	77,39	100,475

(1) (2) (3) J. par H. Rose, *Ann. de Ph.*, 1826, p. 99. — (4) J. de Valencin d'Alcantara, par Schaffgotsch, *T. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 649.)

Jamesonite aurifère de Pont-Vieux (Puy-de-Dôme).

Sulfure de plomb	0,289
— d'antimoine	0,273
Pyrite de fer	0,235
Gangue	0,203
	1,000

(Berthier, *Ann. des Mines*, 1838.)

JARGON. Voy. Hyacinthe, Zircon.

JASPE.

Syn. : *Quartz jaspe ; quartz lydien ; pierre de touche.*

Jaspe. Pierre de touche.

Humidité	2,500
Silice	85,000
Alumine	2,000
Chaux	1,000
Charbon	2,700
Soufre	0,600
Fer métallique	1,700
Perte	4.500
	100,000

Silice	69,0
Alumine	7,5
Fer	17,0
Charbon	3,8
Soufre	une trace
Chaux	une trace
	97,3

(Vauquelin, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI, p. 323.)

JATROPHA.

Syn. : *Médicinier.*

Huile grasse, combinée avec l'acide jatrophique, qui est âcre.
Gomme.
Fibre ligneuse, albumine soluble et insoluble.

(Pelletier et Caventou.)

Voy. Manioc.

JAIS. Voy. Lignite.

JAUNE DE TURNER.

Syn. : *Jaune de Paris; jaune minéral; jaune de Vérone; jaune de Kassler.*

Voy. Oxychlorure de plomb.

JEFFERSONITE. Voy. Pyroxène.

JERVINE. $C^{60}H^{45}Az^{2}O^{5}$.

	Tr.		Calc.
Carbone	75,96	75,60	76,41
Hydrogène	9,57	9,74	9,36
Nitrogène	5,38	5,38	5,89
Oxygène	9,09	9,28	8,34
	100,00	100,00	100,00

(Will, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.)

JOHANNITE. Voy. Urane sous-sulfaté.

JOHNITE. Voy. Turquoise.

JOHNSTONITE. Voy. Plomb vanadiaté.

JONC.

240 grammes d'épiderme du jonc incinérés ont produit 7 grammes de cendres composées de carbonate de potasse et de silice.

(Davy, *Ann. de Ch.*, t. XXXII, p. 169.)

Jonc de Botnie. Plante verte.

Eau	62,000
Substances solubles dans l'eau	10,638
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique	17,112
Cire, résine et chlorophylle	0,150
Fibre végétale	10,100
	100,000

Cendres sur 100 parties.

Potasse	1,238
Soude	0,345
Chaux	0,456
Magnésie	0,083
Albumine	quelques traces
Oxyde de fer	0,005
Oxyde de manganèse	0,012
Silice	0,285
Chlore	0,361
Acide sulfurique	0,076
Acide phosphorique	0,212
	3,073

(Sprengel, *Ann. agr.* de Roville, t. VIII, p. 250.)

Voy. Acorus.

JOUBARBE.

Le suc de la tige et des racines de cette plante contient une grande quantité de *malate de chaux.*

(Vauquelin, *Ann. de Ch*, t. XXXIV, p. 129.)

JUNCKÉRITE.

Syn. : *Fer carbonaté prismatique.*

Protoxyde de fer	53,6	47,9
Acide carbonique	33,5	30,0
Silice	8,1	16,8
Magnésie	3,7	3,9
Perte	1,1	1,4
	100,0	100,0

(Dufrénoy, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 203.)

JUS D'HERBES. Voy. Sirop.

JUSÉE.

Nancéate de chaux en assez grande quantité.
Nancéate de magnésie, de potasse, d'ammoniaque et probablement de manganèse et de fer.
Acétate de chaux.
Matière tannante.
Apothème.
Matière d'apparence gommeuse.
Acide acétique libre.

(Braconnot, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L, p. 381.)

JUSQUIAME (hyoscyamus niger). Semence.

Huile grasse facilement soluble dans l'esprit-de-vin	19,6
Huile grasse difficilement soluble dans l'esprit-de-vin	4,6
Corps gras analogue à la cérine	1,4
Malate d'hyoscyamine avec malate de chaux et de magnésie et un sel ammoniacal	6,3
Sucre incristallisable	trace
Gomme	1,2
Bassorine	2,4
Amidon	1,5
Fibre ligneuse	26,0
Phyteumacolle	3,4
Albumine soluble	0,8
Albumine dure	3,7
Malate, sulfate et phosphate de potasse	0,4
Malate de chaux	0,4
Malate de magnésie	0,2
Phosphate de chaux ou de magnésie	2,4
Eau	24,3
Excès	1,4
	100,0

(Brandes, *Nouv. Journ. de Pharm.* de Trommsdorf, t. I, p. 50.)

JUSQUIAME.

Huile grasse avec un peu de résine..	15,6
Matière extractive avec un peu de sucre	2,3
Gomme avec quelques sels	6,2
Fibre ligneuse	41,8
Albumine	5,8
Humidité, principe narcotique et perte	28,3
	100,0

(KIRCHHOFF, *Syst. de Mat. méd.* de Pfaff.)

JUVIAS. Amande.

Syn. : *Châtaignes du Brésil.*

Elaïne et stéarine.
Alumine en grande quantité.
Sucre liquide.
Gomme.
Fibre ligneuse.

JUVIAS. Péricarpe.

Acide gallique.
Tannin.
Sucre incristallisable.
Acétate de potasse.
Gomme et plusieurs sels minéraux.

(*Journ. de Pharm.*, t. X, p. 66.)

K

KACHALONGOPAL de Facoërs.

Silice	95,3
Eau	3,5
	98,8

(SCHAFFGOTSCH, *Ann. von* Pogg, 1846, n° 5.)

Voy. OPALE.

KAHINÇA. Racine.

Principe amer cristallisé;
Matière grasse, verte, d'une odeur nauséabonde;
Matière colorante jaune.
Substance colorée visqueuse.

(FRANÇOIS, CAVENTOU et PELLETIER, *Journ. de Ph.*, t. XVI, p. 476.)

KAKODYLE. Voy. CACODYLE.

KAKOXÈNE.

$$(Fe^2O^3,Al^2O^3)^8Ph^2O^{10} + 20HO.$$

Acide phosphorique	17,86
Peroxyde de fer	36,32
Alumine	10,21
Eau, perte et acide fluorique	25,95
Silice	8,90
Chaux	9,25

(STEINMANN, *T. de Min.* par Dufrénoy, t. II, p. 530.)

KAKOXÈNE. Phosphate de fer de Kertsch en Crimée.

Protoxyde de fer	0,1566
Peroxyde de fer	0,3488
Acide phosphorique	0,2284
Eau	0,2662
	1,0000

(SEGETH, *Instit.*, n° 345, p. 265.)

KAMMÉRÉRITE de Bipersk (Silésie).

Acide silicique	37,0
Alumine	14,2
Oxyde chromique	1,0
Magnésie	31,5
Chaux	1,5
Oxyde ferreux	1,5
Eau	13,0
	99,7

(HARTWALL, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844.)

KANNELSTEIN.

	(a)	(b)	(c)
Silice	38,80	41,87	42,8
Chaux	31,25	33,94	3,8
Potasse	»	»	6,0
Alumine	21,20	20,57	8,6
Zircone	»	»	28,8
Oxyde de fer	6,50	3,93	3,0
Oxyde de mangan.	»	0,39	»
Perte	2,25	»	»
	100,00	100,70	

(a) KLAPROTH, *Journ. des Mines*, juin 1810, p. 457. — (b) ARFVEDSON, *Ann. de Ch.*, t. LXV, p. 186. — (c) LAMPADIUS, *Journ. des Mines*, juin 1810, p. 451.

(*Journ. des Mines*, juin 1810, p. 457.)

KAOLINS. Voy. ARGILES.

KARABÉ DE SODOME. Voy. ASPHALTE.

KARPHOLITE de Schlackenwald en Bohême.

Syn. : *Carpholite.*

	(1)	(2)
Silice	37,53	36,15
Alumine	26,48	28,67
Oxyde de manganèse	17,09	19,16
Oxyde de fer	5,64	2,29
Chaux	»	0,27
Acide fluorique	»	1,47
Eau	11,36	10,78
	98,10	98,79

(1) STEINMANN. — (2) STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 374.)

KARSTÉNITE.
Voy. CHAUX ANHYDRO-SULFATÉE.

KEILHANITE. Voy. YTTROTITANITE.

KÉRAMOHALITE. Voy. SULFATE D'ALUMINE.

KÉRARGYRE. Voy. ARGENT CHLORURÉ.

KÉRASINE. Voy. PLOMB CHLORO-CARBONATÉ.

KÉRATOPHYLLITE. Voy. AMPHIBOLE.

KERMÈS. 1 gros contient :

	Grains.
Antimoine	16 à 17
Alcali	13 à 14
Soufre	40 à 44

(GEOFFROY, *Él. de Ch.* de Chaptal, t. II, 240.)

KERMÈS.

Hydrogène sulfuré	1,274	2,031	1,706
Soufre	1,100	0,700	0,400
Ox. d'antimoine blanc	8,150	8,200	8,250

Hydrogène sulfuré	2,16	2,056
Soufre	0,20	0,250
Oxyde d'antimoine blanc	8,30	8,500

(CLUZEL, *Ann. de Ch.*, t. LXIII, p. 153.)

KERMÈS.

	(1)	(2)	(3)
Soufre	28,41	30,93	29,44
Antimoine	69,00	63,28	67,08
Potassium	2,71	5,79	3,48
	100,12	100,00	100,00

(1) K. obtenu en faisant bouillir du sulfure d'antimoine dans une dissolution de carbonate de potasse. — (2) K. obtenu par l'ébullition du sulfure d'antimoine dans une dissolution de potasse caustique, par H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXV, p. 153. — (3) Le même kermès, par BROMEIS.

KERMÈS obtenu par la réaction du carbonate de soude sur le sulfure d'antimoine.

Protosulfure d'antimoine	62,5	63,2
Protoxyde d'antimoine	27,4	27,2
Eau et perte	10,1	9,6
	100,0	100,0

(HENRY fils, *Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 496.)

KERMÈS MINÉRAL. Voy. ANTIMOINE OXYDÉ SULFURÉ.

KÉROLITHE. Syn. de *Cérolithe.* Voy. PIERRE DE SAVON.

KIESELGUHR de l'Ile de France.

Silice	72,00
Alumine	2,50
Oxyde de fer	2,50
Eau	21,00
	98,00

(KLAPROTH, *J. des Mines*, août 1812, p. 90.)

Voy. ZINC SILICATÉ.

KIESELSPATH de Chesterfield dans le Massachusets.

Silice	70,68
Alumine	19,80
Soude	9,06
Chaux	0,23
Fer et manganèse	0,11
	99,88

(STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 367.)

KILBRICKÉNITE. Voy. PLOMB SULFURÉ.

KILLINITE.

	(a)	(b)	(c)
Silice	50,00	49,08	47,92
Alumine	24,69	30,60	31,04
Potasse	5,00	6,72	6,06
Protoxyde de fer	2,49	2,27	2,33
— de manganèse	0,75	»	1,26
Chaux	0,25	0,68	0,72
Magnésie	0,25	1,08	0,46
Eau	15,00	10,00	10,00
	98,43	100,43	99,79

(a) BARKER. — (b) LEHUNT. — (c) BLYTHE.

(*Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 488.)

KINATE D'ARGENT.

Acide kinique	60,811	100
Oxyde d'argent	39,189	64,444
	100,000	

KINATE DE BARYTE.

Acide.......	58,064	70,312	100
Baryte......	24,516	29,688	42,222
Eau........	17,420	»	
	100,000	100,000	

(Baup.)

KINATE DE CHAUX.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Acide..	60,403	86,539	100	62,93
Chaux..	9,396	13,461	15,555	8,87
Eau....	30,201	»	»	28,20
	100,00	100,00		100,00

(a) (b) (c) Baup, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 62. — (d) Liebig, *id.*

KINATES DE CUIVRE.

Kinate neutre.

Acide.......	67,925	81,818	100
Ox. de cuivre.	15,094	18,182	22,222
Eau........	16,981	»	»
	100,000	100,000	

Kinate basique.

Acide.......	57,931	67,742	100
Ox. de cuivre.	27,586	32,258	47,619
Eau........	14,483	»	»
	100,000	100,000	

(Baup.)

KINATES DE PLOMB.

Kinate neutre.

Acide kinique.	58,065	61,644	100
Oxyde de pl.	36,128	38,356	62,222
Eau........	5,807	»	»
	100,000	100,000	

(Baup.)

Kinate basique.

Acide kinique.........	27,273	100
Oxyde de plomb......	72,727	266,666
	100,000	

KINATE DE SOUDE.

Acide.......	72,581	84,906	100
Soude......	12,903	15,094	17,777
Eau........	14,516	»	»
	100,000	100,000	

KINATE DE STRONTIANE.

Acide.......	55,901	77,586	100
Strontiane...	16,149	22,414	28,888
Eau........	27,950	»	»
	100,000	100,000	

(Baup, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 64.)

KIRWANITE.

Silice...........................	40,50
Alumine.........................	11,41
Chaux..........................	19,78
Protoxyde de fer................	23,91
Eau............................	4,35
	99,95

(Thomson, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 506.)

KLAPROTHINE.

Syn. : *Klaprothite ; lazulite ; azurite ; voranlite ; sidérite ; feldspath bleu.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Ac. phosph.	43,32	41,81	»	»
Alumine...	34,50	35,74	14,5	66,0
Magnésie..	13,56	9,34	»	18,0
Chaux.....	0,48	»	28,0	2,0
Oxy. de fer.	0,80	2,64	3,0	2,5
Silice.....	6,50	2,10	46,0	10,0
Eau.......	0,50	6,06	»	»
Sulf. de ch.	»	»	6,5	»
Perte.....	»	»	»	1,5
	99,66	97,69	98,0	100,0

(1) K. de Krieglack, par Brandes, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 358. — (2) K. de Werfen, par Fuchs, *id.* — (3) K. de l'Asie, par Klaproth, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. V, p. 381. — (4) K. du pays de Salzbourg, par Trommsdorf, *Journ. des Mines*, juin 1810, p. 448.

Klaprothine. Lazulite de l'Alpe de Fischbach.

Acide silicique..................	0,53
Acide phosphorique..............	42,19
Alumine........................	29,42
Magnésie......................	10.61
Oxyde ferreux..................	10,55
Chaux.........................	1,11
Eau...........................	5,59
	100,00

(Rammelsberg, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

Klaprothine de Fischbach, près Gratz.

Acide phosphoriq.	42,41	43,84	46,99
Alumine........	29,58	33,09	27,62
Magnésie........	10,67	9.00	11,19
Oxyde ferreux....	10,60	6,69	6,47
Chaux..........	1,12	1,44	2,12
Eau...........	5,62	5,94	5,61
	100,00	100,00	100,00

KLAPROTHINE de Fischbach, près Gratz.

Acide phosphorique......	41,33	47,04
Alumine................	32,68	26,92
Magnésie...............	9,54	10,67
Oxyde ferreux...........	9,54	7,84
Chaux..................	0,77	1,21
Eau....................	6,14	6,32
	100,00	100,00

(RAMMELSBERG, *R. sc. et ind.*, t. XXIII, p. 167.)

KLEBSCHIEFER.

	(a)	(b)	(c)
Silice...........	66,50	62,50	58,00
Magnésie........	1,50	8,00	6,50
Oxyde de fer.....	2,50	4,00 }	9,00
Manganèse.......	»	» }	
Carbone.........	»	0,75	»
Alumine.........	7,00	9,75	5,00
Chaux..........	1,25	0,25	1,50
Eau............	19,00 }	22,00	{ 19,00
Gaz échappés....	» }		{ »
Perte...........	2,25	1,75	1,00
	100,00	109,00	100,00

(a) (b) KLAPROTH. — (c) BUCHOLZ.

(*Journ. des Mines*, 1807, p. 79.)

KLINGSTEIN. Voy. ORTHOSE.

KNEBÉLITE. Voy. PÉRIDOT.

KNOLLENSTEIN.

	(1)	(2)
Silice..................	99,11	99,03
Alumine, oxyde de fer....	0,59	0,67
Oxyde de manganèse.....	»	0,52
Perte par calcination......	0,24	0,19
	99,94	100,41

	(3)	(4)
Silice........	97,01	98,01
Al., ox. de fer	1,27	1,04
Ox. de mang.	»	0,97 et magnésie.
Perte par calc.	0,26	0,51
	98,53	100,53

(1) K. du sommet de Galgberg. — (2) K. du Weinberg. — (3) K. de Trotha. — (4) K. de Weinberg.

(WOLFF, *R. sc. et ind.*, t. XXI, p. 205.)

KOBELLITE. Voy. PLOMB SULFURÉ.

KOBOLDINE. Voy. COBALT SULFURÉ.

KOENIGITE. Voy. BROCHANTITE.

KONLITE. Voy. SUIF DE MONTAGNE.

KORÉITE. Voy. AGALMATOLITE.

KOUPHOLITE. Voy. PREHNITE.

KRAHLITE. Voy. ORTHOSE.

KRAMERIA. Racine.

Tannin.........................	42,5
Gomme.........................	17,5
Matière analogue à l'ulmine et qu'on extrait par la potasse............	25,0
Fibre ligneuse..................	15,0
	100,0

(TROMMSDORF.)

KRAMERIA.

Tannin.........................	40,0
Gomme.........................	1,5
Amidon........................	0,5
Fibre ligneuse..................	48,0
Eau...........................	»
Perte..........................	10,0
	100,0

(VOGEL.)

KRAMERIA.

Tannin.........................	38,3
Principe doux..................	6,7
Mucilage dépouillé d'azote, et qu'on extrait par l'eau chaude.........	8,3
Mucilage très-azoté, qu'on extrait par l'eau froide..................	2,5
Fibre ligneuse avec du carbonate et du sulfate de chaux, etc............	43,3
Perte..........................	0,9
	100,0

(GMELIN, *Manuel pour les Chim.*, 1820, p. 33.)

KREITTONITE.

Alumine.......................	44,66
Peroxyde de fer.................	16,69
Oxyde de zinc..................	24,00
Magnésie......................	3,05
Protoxyde de manganèse..........	1,30
Résidu non décomposé...........	10,30
	100,00

(KOBELL, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 243.)

KREUZSTEIN. Voy. HARMOTOME.

KRISUVIGITE des îles Feroë.

Acide sulfurique................	18,88
Oxyde de cuivre................	67,75
Alumine...................... }	0,56
Peroxyde de fer............... }	
Eau..........................	12,81
	100,00

(FORCHHAMMER, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. II, p. 139.)

KROKIDOLITE.

Syn. : *Blaueisenstein; mine de fer bleue.*

	(1)	(2)	(3)
Silice	50,00	50,84	51,64
Protoxyde de fer.	40,50	33,88	34,38
— de manganèse.	»	0,17	0,02
Chaux	1,50	0,02	0,05
Magnésie	»	2,32	2,64
Soude	5,00	7,03	7,11
Eau	3,00	5,58	4.01
	100,00	99,84	99,85

(1) K. compacte, par KLAPROTH. — (2) K. asbestiforme, par STROMEYER. — (3) K. en filaments soyeux, par le même.

(*Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 627.)

KRYOSITE.

Soufre	52,63
Fer	45,63
Cuivre	1,69
Arsenic	9.93
	100,88

(SCHEIDHAUER, *Ann. de Ch.* de Millon et Reiset, 1846, p. 277.)

KRYPTOLITE de Snarum en Norwége.

Oxyde cérique	73,70
Oxyde ferreux	1,51
Acide phosphorique	27,37
	102,58

(WOEHLER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 1846, n° 2.)

KUPFERBLENDE.

Soufre	28,111
Arsenic	18,875
Cuivre	41,070
Fer	2,219
Plomb	0,341
Antimoine et argent	traces.

(PLATTNER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 211.)

KUPFERGLAS.

Cuivre	79,12	77,76
Fer	0,28	0,91
Soufre	20,36	20,43
	99,76	99,10

(SCHÉERER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 269.)

KUPFERGLIMMER.

Oxyde de cuivre	0,42928
— de nickel	0,29678
— d'antimoine	0,24343
Matière non attaquée	0,02547
	0,99496

(BORCHERS, *Ann.* de Pogg, t. XLI, p. 335.)

Voy. ERINITE.

KUPFERGLIMMER.

Protoxyde de cuivre	0,5050
Acide antimonieux	0,3705
Oxyde de plomb	0,0415
— d'argent	0,0016
Silice avec alumine	0,0158
Oxyde de fer	0,0007
Perte	0,0649
	1,0000

(STROMEYER, *Ann.* de Pogg, t. XLI, p. 335.)

KUPFERMANGANERZ de Kamsdorff.

Oxyde manganique	55,09
— manganeux	5,00
Chaux	2,25
Baryte	1,64
Oxyde cobalteux	0,49
Magnésie	0,69
Potasse	0,52
Oxyde cuivrique	14,67
Eau	13,65

(BOETTGER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

KUPFERNICKEL. Voy. NICKEL ARSÉNICAL.

KUPFERSCHAUM. Voy. EUCHROÏTE.

KYANOL. $C^{12}H^7Az$. Isomère avec l'aniline.

	Tr.		Calc.	
Carb.	77,316	77,298	910,248	77,494
Hydrog.	7,642	7,798	87,360	7,437
Azote.	15,042	14,904	177,040	15,072
	100,000	100,000	1174,648	100,001

(HOFFMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. IX, p. 137.)

KYPHOLITE. Voy. SERPENTINE.

KYROSITE. Voy. FER SULFURÉ BLANC.

L

LABRADOR.

Syn. : *Feldspath opalin; labradorite; saussurite; jade.*

	(1)	(2)	(3)
Silice	55,75	55,00	53,48
Alumine	26,50	24,00	26,46
Chaux	11,00	10,25	9,49
Soude	4,00	3,50	4,10
Potasse	»	»	0,22
Oxyde de fer	1,25	5,25	2,69
Magnésie	»	»	1,74
	98,50	98,00	98,18

	(4)	(5)	(6)
Silice	56,18	54,66	52,52
Alumine	25,77	27,87	30,03
Chaux	9,76	11,50	12,58
Soude	»	5,46	4,51
Oxyde de fer	7,22	»	1,72
Magnésie	»	»	0,19
	98,93	99,49	101,55

(1) L. de la côte Saint-Paul, par KLAPROTH. — (2) L. de l'Ingrie, *id.* — (3) L. de l'Etna, par ABICH. — (4) Cendres de la Guadeloupe, par DUFRÉNOY. — (5) L. du Brandebourg, par DULK. — (6) L. des îles Feroë, par FORCHHAMMER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 188.

LABRADOR.

	(1)	(2)	(3)
Silice	53,43	47,9	44,75
Alumine	26,46	34,0	31,75
Peroxyde de fer	1,60	2,4	5,27
Oxyde de mangan.	0,89	»	»
Chaux	9,49	9,5	0,19
Magnésie	1,74	0,2	8,33
Potasse	0,22	0,9	»
Perte au feu	0,42	»	»
Soude	4,50	5,1	»
Eau	»	»	11,04
	98,75	100,0	101,33

(1) L. de l'Etna, par HERMANN, *Ann.* de Pogg. — (2) L. trouvé dans les laves du Vésuve, par LAURENT et HOLMS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LX, p. 332. — (3) Espèce de labrador de couleur noire qui se rencontre à Brunhult en Sudermanie, par FRANCIS, *Journ. für prakt. Ch.*, 1845, n° 8.

LABRADOR.

	(4)	(5)	(6)
Silice	52,148	58,55	56,72
Alumine	26,820	24,98	26,52
Peroxyde de fer.	1,285	»	0,70
Chaux	9,145	6,75	9,38
Magnésie	1,020	0,39	»
Potasse	1,788	»	0,80
Soude	4,639	9,33	6,19
Perte au feu	1.754	»	»
	98,599	100,00	100,31

(4) L. en grain de la grosseur d'une noix, trouvé dans les rochers de Tuna, par FRANCIS. — (5) L. de Baumgersten, par VARRENTRAPP. — (6) L. ressemblant à l'albite de Pisoje (en Colombie), par FRANCIS, *Journ. für prakt. Ch.*, 1845, n° 8.

LABRADOR.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	64,00	68,5	62,40	45,35
Alumine	24,00	20,5	17,00	36,16
Chaux	6,25	7,0	1,20	18,17
Fer	2.00	1,5	4,00	»
Perte	3,75	2,5	»	0,32
Eau	»	»	15,40	»
	100,00	100,0	100,00	100,00

(1) F. en masse des Carnates, par CHENEVIX, *Journ. des Mines*, floréal an XI. — (2) F. retiré du sable de Ceylan, *id.* — (3) F. qui accompagne le corindon, par VAUQUELIN, *id.* — (4) F. de Saint-Eustache (Antilles), par CH. DEVILLE, *C. R.*, t. XX.

LABRADOR. Saussurite ou jade.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	49,00	44,6	43,6	44,00
Alumine	25,00	30,4	32,0	30,00
Chaux	10,50	15,5	21,0	4,00
Oxyde de fer	6,50	»	»	12,50
Ox. de mangan.	»	»	»	0,05
Magnésie	3,75	2,5	2,4	»
Soude	5,50	7,5	»	6,00
Potasse	»	»	1,6	0,25
Perte	»	»	»	3,20
	100,25	100,5	100,6	100,00

(1) J. des Alpes, par KLAPROTH. — (2) J. du mont Genèvre, par BOULANGER. — (3) J. d'Orezza, *id.* — (4) J. par KLAPROTH.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 376.)

LABRADORITE. Voy. Labrador.

LACTATE DE CHAUX. Sel desséché.

Acide lactique	909,12	65,99
Chaux	356,00	25,84
Eau	112,50	8,17
	1377,62	100,00

Lactate de chaux. Sel cristallisé.

Acide lactique	909,12	46,8
Chaux	356,00	18,3
Eau	675.00	34,9
	1940,12	100,0

Lactate de chaux. $C^6H^5O^5$,CaO.

	Tr.		Calc.	
Carbone	33,11	32,54	36	33,02
Hydrogène	4,66	4,70	5	4.59
Oxygène	36,58	37,11	40	36,71
Chaux	25,67	25,65	28	25,68
	100,00	100,00	109	100,00

(Liebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, juin 1848, t. XXIII, p. 173.)

LACTATE DE CUIVRE.

Acide lactique	909,12	59,9	100,0
Oxyde de cuivre	495,69	32,6	
Eau	112,50	7,5	
Lactate desséché	1517,31	87,1	100,0
Eau	225,00	12,9	
Sel cristallisé	1742,31		

LACTATE DE MAGNÉSIE.

Acide lactique	909,12	56,20
Magnésie	258,35	15,97
Eau	450,00	27,83
	1617,47	100,00

LACTATE DE MANGANÈSE.

Acide lactique	909,12	47,19
Protoxyde de manganèse	445,00	23,61
Eau	562,50	29,20
	1916,62	100,00

LACTATE DE ZINC.

Acide lactique	909,12	59,62	100,00
Oxyde de zinc	503,23	33,00	
Eau	112,50	7,38	
Lactate desséché	1524,85	81,90	
Eau	337,50	18,10	
Lactate cristallisé	1862,35	100,00	

Lactate de zinc. Sel cristallisé.

$C^6H^5O^5$,ZnO,2HO.

	Tr.	Calc.	
Acide lactique	57,44	81,0	58
Oxyde de zinc	29,16	40,5	29
Eau	13.40	18,0	12
	100,00	139,5	100

Lactate de zinc. Sel sec. $C^6H^5O^5$,ZnO

	Tr.		Calc.	
Carbone	29,35	29,44	36,0	29
Hydrogène	4,16	4,12	5,0	4
Oxygène	33,18	33,13	40,0	33
Oxyde de zinc	33,31	33,31	40,5	33
	100,00	100,00	121,5	100

(Liebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, juin 1848, t. XXIII, p. 174.)

LACTOSE. Voy. Sucre de lait.

LACTUCARIUM. Voy. Laitue.

LADANUM. Voy. Résine.

LAINE.

	(a)	(b)
Carbone	53,07	50,653
Hydrogène	2,80	7,029
Oxygène	31,02	24,608 et sou
Azote	12,03	17,710
	98,92	100,000

(a) Ure, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 38
(b) Schéerer, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 42.

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 385.)

Laine brute de mérinos.

Matière terreuse qui s'est déposée dans l'eau distillée dans laquelle on a lavé la laine	2
Suint dissous par l'eau distillée froide.	3
Matière grasse formée de stéarérine et d'élaiérine	
Matière terreuse fixée à la laine par la matière grasse	
Laine dégraissée par l'alcool	3
	10

(Chevreul, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 161

LAIT d'ânesse.

	(1)	(2)	
Beurre	0,96	1,02	
Sucre de lait	6,50	6,48	
Caséum	1,76	1,95	
Matières solides	8,22	9,45	1
Eau	92,78	90,55	8
	110,22	109,45	11

(1) Première traite. — (2) Deuxième trai
(3) Troisième traite.

(Péligot, *Répert. de Ch.*, t. III, p. 242.)

LAIT de bouc.

Eau	85,09
Beurre	2,65
Sucre de lait et sels solubles dans l'alcool	2,60
Caséine et sels insol. dans l'alcool	9,66
	100,00

(SCHLOSSBERGER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 503.)

LAIT de brebis.

Eau	63,2
Beurre	5,8
Caséum	15,3
Sucre de lait	4,2
Crème	11,5
	100,0

(STIPRIAN, LUISCIUS et BONDT, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 659.)

LAIT de chienne.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Lactine et sels solubles	»	»	3,47	3,19
Caséine	17,40	14,60	10,24	8,34
Beurre	16,20	13,30	10,75	10,95
Matières extractives	2,90	3,00	»	»
Sels	1,50	1,48	»	»
Eau	65,74	68,20	75,54	77,52
	103,74	100,58	100,00	100,00

(1) (2) L. par SIMON, *Tr. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 786. — (3) L. de chienne nourrie pendant 8 jours avec de la viande de cheval, par BENSCH et SELMI, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 453. —(4) *Id.* pendant 5 jours, par les mêmes, *id.*

(*T. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 786.)

LAIT d'une chienne nourrie au commencement avec une nourriture mixte de pain, viande, os et graisse (1); puis, pendant quinze jours, exclusivement avec de la viande de cheval (2).

	(1)	(2)
Eau	69,80	77,44
Beurre	12,60	7,32
Matières extractives	2,50	3,59
Caséum	13,60	11,15
Sels solubles	0,77	0,45
Sels insolubles	0,77	0,57
	100,04	100,22

LAIT d'une chienne nourrie pendant quinze jours avec de la viande de cheval (1); puis, pendant quinze autres jours, avec du pain arrosé de bouillon gras (2); enfin, pendant quinze autres jours, avec ces dernières substances (3).

	(1)	(2)	(3)
Eau	74,74	81,10	75,90
Beurre	5,15	3,09	6,84
Matières extractives et sels	4,13	4,40	5,04
Caséum et sels	15,85	11,39	12,17
	99,87	99,98	99,95

LAIT de chienne de forte taille nourrie exclusivement de viande, à laquelle on ajoute plus tard du pain.

Eau	73,4
Beurre	4,2
Matières extractives et sels	4,2
Caséum	14,5
	96,3

(DUMAS, *C. R.*, t. XXI, p. 707.)

LAIT DE FEMME.

Dates.	Densité.	Eau.	Résidu solide.	Caséum.	Sucre.	Beurre.	Sels.
11 août	1,0316	873,2	126,8	21,2	62,4	31,6	1,92
7 septembre	1,0300	883,8	116,2	19,6	57,6	31,4	1,66
8 septembre	1,0300	899,0	101,0	25,7	52,3	18,0	2,00
14 septembre	1,0300	883,6	116,4	22,0	52,0	26,4	1,78
27 octobre	1,0340	898,2	101,8	43,0	45,0	14,0	2,74
3 novembre	1,0320	886,0	114,0	45,2	39,2	27,4	2,87
11 novembre	1,0345	914,0	86,0	35,3	39,5	8,0	2,40
18 novembre	1,0330	880,6	119,4	37,0	45,4	34,0	2,50
25 novembre	1,0334	890,4	109,6	38,5	47,5	19,0	2,70
1er décembre	1,0320	902,0	98,0	39,0	49,0	8,0	2,08
8 décembre	1,0330	890,0	110,0	41,0	43,0	22,0	2,76
16 décembre	1,0344	891,0	109,0	42,0	44,0	20,0	2,68
31 décembre	1,0340	861,4	138,6	31,0	52,0	54,0	2,35
4 janvier	1,0320	873,6	126,4	40,0	46,0	37,0	2,70

(SIMON, *T. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 643.)

Lait de femme.

	(1)	(2)	(3)
Eau	883,6	894,0	898,0
Beurre	25,3	38,0	28,8
Caséine	34,3	34,0	32,0
Sucre de lait et matières extractives	48,2	40,5	36,0
Sels fixes	2,3	1,8	»
	993,7	1008,3	994,8

(1) Moyenne des quatorze analyses précédentes faites sur le lait d'une même femme. — (2) Lait d'une femme de 36 ans. — (3) Lait d'une nourrice âgée de 20 ans.

(Simon, *T. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 658.)

Lait de femme. Influence de la nourriture sur le lait d'une femme indigente.

Dates.	Eau.	Résine solide.	Beurre.	Caséine.	Sucre, matières extractives, sels.	Observations.
11 novembre..	914,0	86,0	8,0	35,5	39,5	La femme est faible, la sécrétion abondante.
18 novembre..	880,6	119,4	34,0	37,5	45,4	Après une nourriture animale très-abondante.
1er décembre.	920,0	98,0	8,0	39,0	49,0	Après des privations pénibles.
4 janvier....	873,6	126,4	37,0	40,0	46,0	Après deux jours d'une nourriture animale abondante.

(Simon, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 649.)

Lait extrait de la cuisse d'une femme. 5 onces.

Eau	2830
Beurre avec quelques traces de cholestérine	8
Lactine et sels solubles, chlorure, extrait	21
Caséine et sels insolubles, phosphate.	18
Débris de graine de lin provenant des cataplasmes	3
	2880

(Cannobio, *Journ. de Pharm.*, 3e série, t. VI, p. 125.)

Lait de femme. Cendres sur 100 parties.

Soude provenant de la décomposition du lactate de soude	0,030
Hydrochlorate de potasse	0,070
Phosphate de soude	0,040
Phosphate de chaux	0,250
— de magnésie	0,050
— de fer	0,001
	0,441

(Schwarz, *Journ.* de Schw., t. VIII, p. 270.)

Lait de vache.

Caséine	3,0	3,1	3,0	3,0
Beurre	3,5	5,6	4,5	4,2
Sucre de lait.	4,5	4,2	4,7	5,2
Sels	0,2	0,3	0,1	0,2
Eau	88.8	86,9	87,7	87,4
	100,0	100,1	100,0	100,0

Lait de vache.

Caséine	3,4	3,4	3,3	3,4
Beurre	4,0	4,0	3,5	3,6
Sucre de lait..	5,3	5,9	5,5	6,0
Sels	0,2	0,2	0,2	0,2
Eau	87.1	86,5	87.5	86.8
	100,0	100,0	100,0	100,0

(Boussingault, *T. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 785.)

Lait de vache. Lait écrémé.

Eau	928,75
Fromage avec quelques traces de beurre	28,00
Sucre de lait	35,00
Muriate de potasse	1,50
Phosphate de potasse	0,25
Acide lactique, acétate de potasse, avec un vestige de lactate de fer.	6,00
Phosphate terreux	0,50
	1000,00

(Berzelius, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIX, p. 42.)

Lait de vache. Crème.

Beurre séparé par l'agitation	4,5
Matière caséeuse précipitée par la coagulation du lait de beurre	3,5
Petit lait restant	92,0
	100,0

(*Tr. de Ch.* de Berzelius.)

Lait de vache. Cendres 1000 parties.

Phosphate de chaux	1,805
— de magnésie	0,170
— de fer	0,032
— de soude	0,225
Chlorure de potassium	1,350
Soude	0,115
	3,697

(Pfaff et Schwartz, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 238.)

Lait de vache.

Soude	0,042	0,045
Chlorure sodique	0,024	0,034
— potassique	0,144	0,183
Phosphate calcique	0,231	0,344
— magnésique	0,042	0,064
— ferrique	0.007	0.007
	0,490	0,677

(Haidlen, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

Lait. Propriétés physiques et chimiques du lait de vache à différentes époques, avant et après le part.

Dates des expériences.	Époque de la récolte du lait avant et après le part.	Densité.	Effets produits sur le tournesol.	Eau contenue dans 100 parties.	Rapport en volume de la crème au sérum: Crème.	Sérum.	Composition chimique: Matière butyreuse.	Albumine.	Soude libre.	Caséum.	Sucre de lait.	Acide lactique pur.
1 déc.	42 jours avant.	1063 à + 5°	bleuit.	78,4	200	800	consistance molle.	albumin.	Soude.	»	»	»
10 —	32 jours avant.	1062 à + 8°	—	78.2	200	800	id.	id.	id.	»	»	»
20 —	21 jours avant.	1064 à + 7°	—	78,1	200	800	id.	id.	id.	»	»	»
30 —	11 jours avant.	1040 à + 8°	rougit un peu	78,8	200	800	consistance plus solide.	id.	»	caséum.	Sucre de lait	Acide lactiq.
11 janv.	après le part.	1039 à + 8°	—	78,2	200	800	id.	id.	»	id.	id.	id.
15 —	4 jours après.	1035 à + 8°	rougit.	79,8	200	800	id.	»	»	id.	id.	id.
17 —	6 jours après.	1033 à + 7°	—	82,0	188	812	consistance plus molle.	»	»	id.	id.	id.
1 févr.	20 jours après.	1040 à + 7°	—	89,0	78	922	id.	»	»	id.	id.	id.
2 —	21 jours	1037 à + 6°	—	88.0	59	941	id.	»	»	id.	id.	id.
11 —	30 jours.	1038 à + 5°	—	90,0	64	936	id.	»	»	id.	id.	id.

(Lassaigne, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 35.)

Lait de vaches affectées d'une maladie des sabots.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Eau	86,90	87,24	87,48	87,93	85,75
Résidu solide	13,10	12,76	12,58	12.07	14,25
Beurre	3,90	3,85	3.82	3,79	3,82
Caséum	5,24	5,10	5,00	4,90	6,84
Sucre	2.28	2,10	2,10	1,90	2,88
Sels	1,68	1,71	1,66	1,39	0,71
Densité	1,0336	1,0330	1,0331	1,0291	1,0337

(1) (2) Première phase de la maladie. — (3) (4) Deuxième phase de la maladie. — (5) Lait sain.

(Herberger, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 657.)

Lait de vache. Pellicule formée par l'évaporation du lait.

Carbone	55,940	56,735	56,237
Hydrogène	7,679	7,689	7,532
Azote	15.871	15,871	15,871
Oxygène	20,510	19,705	20.360
	100,000	100,000	100,000

(Schéerer, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 15.)

Lait de vache.

	(1)	(2)
Eau	91,21	93,54
Beurre	1,96	1,20
Caséum	4,06	»
Caséum, pus, mucus, albumine	»	3,14
Sucre, extrait alcoolique, lactate et chlorure de sodium	2,94	»
Matière extractive, chlorure de sodium, lactate de soude et un peu de sucre	»	1,62
Extrait aqueux	»	0,03
Sels solubles dans l'eau	0,39	0,64
Sels insolubles dans l'eau	0,32	0,24
	100,88	100,41

(1) Lait d'un trayon sain. — (2) Lait d'un trayon malade.

(*Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 656.)

Lait de vache contenant du sang.

Graisse	1,75
Sucre	5,14
Caséine	2,20
Albumine	15.00
Fibrine	0,20
Hématine et autres matières	4,95
Eau	70,00
	99,24

(Marchand, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 328.)

Laits divers.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Caséum sec	1,82	1,52	4,02	4,50
Beurre	0,11	3,58	3,32	4,20
Sucre de lait sec	6,08	6,50	5,28	5,00
Sels	0,34	0,45	0,58	0,68
Eau	91,65	87,95	86,80	85,62
	100,00	100,00	100,00	100,00

(1) L. d'ânesse. — (2) L. de femme. — (3) L. de chèvre. — (4) L. de brebis.

(Henry et Chevallier, *Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. III, p. 248.)

Laits divers.

	(1)	(2)	(3)
Beurre	8,97	2,68	4,56
Sucre de lait	1,20	5,68	9,12
Matière caséeuse	1,93	5,95	4,38
Matières solides	12,10	15,31	18,06
Eau	87,90	84,69	81,94
	100,00	100,00	100,00

(1) L. de femme, par Meggenhofen. — (2) L. de vache, par Van Stiptrian, Liuscius et Bonpt. — (3) L. de chèvre, par les mêmes.

(*Rép. de Ch. sc. et ind.*, t. III, p. 37.)

Lait de l'arbre de vache.

Eau	57,3
Albumine	0,4
Cire	5,8
Résine	31,4
Gomme et sucre	4,7
Sels inaltérables au feu	0,4
	100,0

(Heintz, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

Lait de l'arbre de vache.

Cire.
Fibrine.
Sucre.
Sel.
Eau.

(Boussingault, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 223.)

Lait du ficus galactofera.

Cire	16
Albumine	10
Gomme	5
Sel magnésique	8
Huile volatile	1
Eau	60
	100

(Semmola, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

Lait de l'hura crepitans.

Gluten.
Huile essentielle vésicante.
Principe âcre, cristallisable et alcalin?
Malate acide de potasse.
Nitrate de potasse.
Malate de chaux.
Osmazôme?

(Boussingault et Rivero, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVIII, p. 434.)

Tableau comparatif de divers laits.

T.	COMPOSITION DU LAIT. Caséum, albumine et sels insolubles.	Matières grasses.	Sucre de lait et Sels solubles.	Eau.	Matière sèche dans 100 de lait.	REMARQUES.	AUTEURS.
....	3,6	4,0	5,0	87,4	12,6	Moyenne de 12 analyses, Bechelbronn...............	Lebel et Boussingault.
...	3,8	3,5	6,1	86,6	13,4	Moyenne de 6 analyses, des environs de Paris............	Quevenne.
....	4,5	3,1	5,4	87,0	13,0	Id.	Henri et Chevallier.
....	5,6	3,6	4,0	86,8	13,2	Id.	Lecanu.
...	5,1	3,0	4,6	87,3	12,7	Lait des environs de Giessen..	Haidlen.
....	1,7	1,4	6,4	90,5	9,5	Moyenne de 5 analyses	Péligot.
....	3,1	3,4	4,3	89,2	10,8	De bonne qualité	Haidlen.
....	2,7	1,3	3,2	92,8	7,2	De qualité médiocre..........	Haidlen.
....	2,2	5,1	7,8	85,8	14,1	Moyenne de 3 analyses.......	Payen.
....	3.8	2,5	4,8	88,4	11,6	Moyenne de 14 analyses.	Simon.
....	9,0	4,5	4.5 Matière extractive et sels.	82,0	18,0		
e ..	16,0	14,75	2,95 Sucre de lait et sels solubles.	66,3	33,7	Moyenne de 2 analyses; traces de sucre de lait...........	Simon.
....	1,6	peu.	8,75 Sucre, mat. extract. et sels.	89,63	10,37	Le poids de la crème dans ce lait n'était que de 0,80 p^r 0/0.	Stiprian, Luiscius et Bondt.
....	7,0	3,9	3,5	85,9	14,1	Moyenne de 2 analyses.......	Simon.
....	6,8	3,8	3,6	85,7	13,2	Id.	Herberger.
e....	4,5	4,1	5,8	85,6	14,4	Une analyse.................	Payen.

'e *Ch*- de Dumas, t. VIII, p. 655.)

' **DE MONTAGNE.** Voy. FARINE SILE.

'E du cyprinus tinea.

sse blanche.
azôme.
tine.
ımine insoluble.
ɜphate d'ammoniaque.
— de chaux.
— de magnésie et de potasse ou de ɔude.

ɪɴ, *Écrits chim.*, t. V, p. 174.)

ΓIERS. Voy. LES MÉTAUX ET LES SCORIES.

ΓUE (lactuca sativa). Suc laiteux qui coule de la tige coupée à l'époque de la raison.

ine dont une partie soluble dans esprit-de-vin, et dont l'autre n'est oluble que dans l'éther; elle est d'abord gluante; ensuite elle devient solide (caoutchouc)............. 34,2
Substance soluble dans l'eau et l'esprit-de-vin, hydrochlorate de fer (principe amer)................ 36,3
Substance soluble seulement dans l'eau (gomme)................. 3,5
Résidu insoluble, consistant probablement en débris de fibre ligneuse... 26,0
100,0

(SCHROEDER, *Nouv. Journ.* de Trommsdorf, t. I, p. 112.)

LAITUE. Principe amer soluble dans l'eau et dans l'alcool, insoluble dans l'éther, non précipitable par les sels de plomb.

Albumine.
Caoutchouc.
Cire.
Acide indéterminé.
— en petite quantité.

Chlorure de calcium.
Phosphate de chaux.
Potasse.

(PELLETIER, *Journ. de Pharm.*, t. XXII, p. 653.)

LAITUE.

Matière amère cristallisable.
Asparamide.
Mannite.
Matière colorant en vert les sels de fer.
Résine électro-négative combinée à la potasse.
Résine indifférente.
Acide ulmique? combiné à la potasse.
Cérine.
Myricine.
Pectine,
Albumine.
Oxalate acide de potasse.
Malate de potasse.
Nitrate de potasse.
Sulfate de potasse.
Chlorure de potassium.
Phosphate de chaux
— de magnésie.
Oxyde de fer.
— de manganèse.
Silice.

(*R. sc. et ind.*, t. XI, p. 107.)

LAITUE. Suc laiteux desséché de la laitue officinale.

Cire	10,0
Résine dure	6,9
Caoutchouc	12,5
Matière extractive amère	55,0
Eau	15,6
	100,0

(PFAFF et KLINK, *Syst. de Mat. méd.* de Pfaff.)

LAITUE. Suc laiteux desséché.

Cire	8,75
Résine solide, donnant une odeur agréable par la combustion	7,50
Caoutchouc	22,50
Parties solubles dans l'eau, savoir : principe amer, gomme, albumine, acide libre particulier à cette plante, chaux et magnésie combinées avec ce même acide et nitrate	51,25
Eau	10,00
	100,00

(PFAFF et KLINK, *Syst. de Mat. méd.* de Pfaff, t. VI, p. 501.)

LACTUCARIUM.

	(1)	(2)	(3
Cire	32.0	34,75	52,
Résine	43.8	33.50	28,
Matière extractive et gomme	5.0	4.00	5.
Albumine	4.5	5.50	3,
Sel calcique	1.5	3.00	1,
Fibres végétales	3,3	5.00	2,
Eau	8.6	10,00	5.
	98,7	95,75	99.

(1) L. d'Angleterre. — (2) L. d'Autriche. — (3) L lac Vic.

(SCHLESINGER, *Repp. ann.* de Berzelius, 1841.)

LAMIER (lamium purpureum). Suc primé à l'époque de la floraison.

Cire résineuse	0
Chlorophylle	0
Matière extractive avec malate de potasse et de chaux	0
Extractif gommeux	1
Albumine	0
Substance albumineuse (gluten) de la fécule verte	0
Nitrate de potasse	0
Eau avec des phosphates, des sulfates et hydrochlorates	96
	100

(JOHN, *Écrits ch.*, t. IV, p. 161.)

LAMPADITE.

Oxyde de manganèse	82
Oxyde cuivrique	13
Silice	2
	97

(LAMPADIUS, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p.

LANARKITE. V. PLOMB SULFO-CARBONA

LANGSTAFFITE. Voy. CONDRODITE.

LAPIS-LAZULI.

Syn. : *Lazulite ; zéolite bleue ; outremer*

	(a)	(b)	
Silice	46,0	49	[illegible]
Alumine	14,5	11	[illegible]
Soude	»	»	[illegible]
Carbonate de chaux	28,0	»	
Sulfate de chaux	6,5	»	
Soufre	»	»	
Oxyde de fer	3.0	4	
Potasse	»	8	
Chaux	»	16	
Acide sulfurique	»	2	
Perte	2,0	10	
	100,0	100	1(

(a) KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XXXIV, p. 5
(b) GMELIN, *id.* — (c) CL. DÉSORMES, *id.*, t. I
p. 322.

LAQUE blanche de Madras, provenant de l'insecte qui fournit le pé-la des Chinois.

Beurre	26
Huile liquide	50
Eau acide	3
Carbone	4
Hydrogène	2
Azote	10
Soude, acide muriatique et phosphoriq.	5
	100

(GEORGE PEARSON, *Ann. de Ch.*, t. XXIII, p. 141.)

LAQUE de Madagascar.

Résine laque	6
Résine contenant encore un peu de résine laque et de matière végétale	10
Résine	84
	100

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXXII, p. 301.)

LAQUE en bâton.

Résine	65,70
Laccine	28,30
Matière colorante	6,00
	100,00

(FUNKE, *Ann. de Ch.*, t. LXXXI, p. 316.)

LAQUE en grains.

Résine	66,7
Cire	1,7
Laccine	16,7
Principe amer balsamique	2,5
Matière colorante	3,9
Extractif d'un jaune fauve	0,4
Enveloppe d'insecte	2,1
Acide laccique	0,6
Laccate, sulfate, hydrochlorate de potasse, phosphate de chaux et de fer.	1,0
Matière terreuse	0,6
Perte	4,2
	100,4

(JOHN, *Ch. org.* de Gmelin, p. 352.)

LAQUE en écailles.

Résine	90,9
Cire	4,0
Gluten	2,8
Matière colorante	0,5
Perte	1,8
	100,0

(HATCHETT, *Journ. de Pharm.*, 7e année, p. 514.)

LAQUE en écailles.

Carbone	64,67
Hydrogène	8,22
Oxygène	27,11
	100,00

(URE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 384.)

LAQUE MINÉRALE.

Acide stannique	100 parties.
Oxyde de chrôme	2

(MALAGUTI, *R. sc. et ind.*, t. XX, p. 291.)

LARDITE. Voy. AGALMATOLITE.

Acide silicique	66,02
Magnésie	31,94
Protoxyde de fer	0,81
Soude et potasse	0,75
Perte par l'ignition	0,20
Chlorure de sodium et sulfate de potasse	traces
	99,72

(KARSTEN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 257.)

LARMES. L'humeur lacrymale est une combinaison d'un mucilage particulier, qui en fait la plus grande partie après l'eau, de sel marin qui tient le troisième rang pour la quantité, de soude qui le suit, et enfin de phosphate de chaux et de soude caustique, dont la proportion est très-petite et qui y sont tout au plus légèrement sensibles.

(FOURCROY et VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. X, p. 124.)

LARMES. L'humeur aqueuse de l'œil est composée d'eau, de gélatine, d'albumine, tenant en solution un peu de muriate de soude et une faible quantité de phosphate de chaux.

(NICOLAS, *Ann. de Ch.*, t. LIII, p. 311.)

LARMES. Humeur aqueuse des yeux de brebis.

Eau.
Albumine.
Gélatine.
Hydrochlorate de soude.

(CHENEVIX, *Ann. de Ch.*, t. XLVII, p. 74.)

LARMES DE VIGNES. Voy. VIGNES.

LASIONITE. Voy. WAWELLITE.

LATROBITE.

Syn. : *Diploïte.*

Silice	44,633	41,780
Alumine	36,814	32,827
Chaux	8,281	9,787
Oxyde de manganèse	3,160	5,767
Magnésie	0,628	»
Potasse	6,575	6,575
Eau	2,041	2,041
	102,132	98,777

(GMELIN, *An. der Ph. und Ch.*, t. III, p. 43.)

LAUMONITE.

Syn. : *Zéolite efflorescente ; léonhardite.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	48,3	52,04	50,38	51,98
Alumine	22,7	21,14	21,43	21,12
Chaux	12,1	10,62	11,14	11,71
Eau	16,0	14,92	16,15	15,05
	99,1	98,72	99,10	99,86

(1) L. de Huelgoat, par GMELIN. — (2) L. de l'île de Sky, par CONNEL. — (3) L. de Cormayeur, par DUFRÉNOY. — (4) L. de Philisburg (États-Unis), par le même.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 453.)

LAUMONITE. Léonhardite.

	(1)	(2)	(3)
Silice	56,128	54,92	52,467
Alumine	22,980	22,49	22,561
Chaux	9,251	9,05	9,412
Eau	11,641	13,54	15,560
	100,000	100,00	100,000

(1) DELFFS. — (2) BABO. — (3) MALAGUTI et DUROCHER.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 455.)

LAURIER (laurus nobilis).

Huile volatile, obtenue par la distillation des baies avec de l'eau	0,80
Substance cristalline particulière, appelée *laurine*	0,50
Huile grasse, verte	6,40
Graisse cristalline ayant plus de consistance	3,50
Résine molle, demi-fluide	0,80
Amidon	12,95
Gomme	8,60
Mucilage végétal	3,20
Sucre non cristallisable, des traces d'albumine végétale	0,20
Fibre végétale	9,40
Cendres salines	0,72
Eau	3,20
	50,27

(BONASTRE, *Journ. de Pharm.*, t. X, p. 38.)

LAURINE.

Carbone	70,00
Hydrogène	8,00
Oxygène	22,00
	100,00

(BONASTRE.)

LAVE.

	(1)	(2)	(3)
Silice	53	51,0	50,75
Alumine	18	19,0	17,50
Oxyde de fer	6	14,5	14,25
Chaux	2	9,5	10,00
Potasse	16 à 17	»	»
Perte	2 à 3	»	»
Soude	»	4,0	4,00
Acide muriatique	»	1,0	1,00
		99,0	97,50

(1) L. contenant les grenats blancs, par VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXII, p. 134. — (2) L. de Cantama de l'Etna, par le même, *id.* — (3) L. dite Santo Venere de l'Etna, par ROBERT HENNEDY, *Ann. de Ch.*, t. XLI, p. 237.

LAVES de l'Hécla.

	(1)	(2)	(3)
Silice	49,60	55,92	60,06
Alumine	16,89	15,08	16,59
Protoxyde de fer	11,92	15,18	11,37
— de mang.	»	traces.	traces.
— de cobalt.	traces.	»	»
Magnésie	7,56	4,21	2,40
Chaux	13,07	6,54	5,56
Soude	1,24	2,51	3,60
Potasse	0,20	0,95	1,45

	(4)	(5)
Silice	56,68	56,89
Alumine	14,93	14,18
Protoxyde de fer	13,35	13,93
— de manganèse	traces.	»
— de cobalt	—	»
Magnésie	11,10	4,05
Chaux	6,41	6,23
Soude	3,46	2,35
Potasse	1,07	2,64

(1) L. de Thyorsa. — (2) L. de Hàls. — (3) L. de Ehfrahvolshraun. — (4) L. de 1845. — (5) Cendres de l'éruption de 1845.

(GENTH, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 219.)

LAVENDULAN. Voy. COBALT ARSÉNIATÉ.

LAZULITE. Voy. KLAPROTHINE ; LAPIS LAZULI.

LÉADHILLITE. Voy. PLOMB SULFATO-TRI-CARBONATÉ.

ERZ. Voy. MERCURE SULFURÉ.

KISE. Voy. FER SULFURÉ MAGNÉ-
.

ORINE. $C^{18}H^{8}O^{8}$.

ɔ................	60,43	60,52
ène.............	4.33	4,56
e...............	35.24	34.91
	100,00	99,99

K, *Revue sc. et ind.*, t. VIII, p. 327.)

ERITE. Voy. HYDROLITE.

(ledum palustre).

'olatile..................	1,56
ıhylle....................	11,40
....	7,50
annique..................	4,20
acide et malate neutre de po-, acétate de pot. et de chaux.	4,60
ıce mucilagineuse extraite par ıtasse..................	6,10
ne d'extrait...............	31,20
:.........................	4,00
....	11.00
	81,56

ɪR, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

TE de Wesmanie, en Suède.

....	75,0
ıe........................	22,0
de manganèse.............	2,5
....	0,5
	100,0

E, *Journ. de Ph.*, t. LXXXVI, p. 338.)

PÉTROSILEX.

MINE.

	(1)	(2)	(3)
....	14,78	15,67	18,15
ıe.........	54,49	54,14	50.53
gène.......	7.40	7.16	6,91
et oxygène.	23,33	23.03	24.41
	100,00	100,00	100,00

	(4)	(5)
....	18,19	17.58
ne...............	50,46	50,69
gène.............	6,65	6,84
et oxygène.......	24,70	24,92
	100,00	100,00

ROCHLEDER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845. LIEBIG, *C. R.*, t. XX. — (3) Légumine des pois, MAS et CAHOURS, *id.* — (4) L. des lentilles, par mes, *id.* — (5) L. des haricots, par les , *id.*

LÉGUMINE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone....	50,72	50,73	50.93	50,83
Hydrogène..	6.65	6,95	6,73	6,72
Azote......	18,78	18.76	18,64	18,58
Oxygène,etc.	23,85	23,56	23,70	23.87
	100,00	100,00	100,00	100,00

(1) L. des amandes d'abricots, par DUMAS et CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. VI, p. 430. — (2) L. des noisettes, par les mêmes, *id.* — (3) L. des amandes de prunes, par les mêmes, *id.* — (4) L. de la moutarde blanche, par les mêmes, *id.*

LÉGUMINE.

	(1)	(2)	(3)
Cendres......	0.600	»	0,500
Soufre.......	0,482	0,455	0,420
Carbone......	50,680	50,510	51,140
Hydrogène...	6,740	6,930	7,040
Azote........	16,500	16,580	»

(1) (2) L. de pois. — (3) L. de haricots.

(KEMP, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 679.)

LÉGUMINE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone.....	50,42	49,97	50,33	50,7
Hydrogène...	6.55	6,81	6,52	6,6
Azote.......	17,30	16,63	15.60	15,8
Oxygène.....	24,19	23.38	23,65	23,7
Soufre.......	0,32	0,33	0,76	0,8
Phosphore...	1,05	1,65	2,37	2,4
Cendres.....	0,17	1,23	0.77	»
	100,00	100,00	100,00	100,0

(1) Légumine d'amande épuisée par l'alcool et l'éther. — (2) L. de pois verts purifiée de la même manière. — (3) La même substance brute. — (4) L. de l'avoine.

LÉHUNTITE. Voy. MÉSOTYPE.

LÉMANITE. Voy. SAUSSURITE.

LENTILLES (ervum lens).

Extrait doux.....................	3,42
Gomme..........................	5,99
Amidon.........................	32,81
Membranes avec de la fibre amylacée et un peu de matière végéto-anim.	18,75
Gliadine........................	37,32
Albumine soluble.................	1,15
Phosphate acide de chaux.........	0,57
Perte...........................	0,29
	100,00

(EINHOF, *Ancien Journ.* de Gehl., t. VI, p. 542.)

Lentilles. Cendres.

Silice	1,07
Acide carbonique	15,83
Acide phosphorique	29,07
Chlore	3,78
Oxyde ferrique	1,61
Chaux	5,07
Magnésie	1,90
Potasse	27,84
Soude	10,80
Charbon et perte	3,03
	100,00

100 parties en poids de cette plante ont donné en cendres, 2,060.

(Lévy, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 74.)

Lentilles. Paille.

Substances solubles dans l'eau	27,466
— — dans une lessive alcaline caustique	34,162
Cire (beaucoup), résine (peu)	1,266
Fibre végétale	37,106
	100,000

100 parties de cette paille réduites en cendres contiennent :

Potasse	0,420
Soude	0,333
Chaux	2,040
Magnésie	0,119
Alumine et oxyde de fer	0,034
Oxyde de manganèse (quelq. traces)	»
Silice	0,686
Acide sulfurique	0,038
— phosphorique	0,180
Chlore	0,049
	3,899
Parties combustib. et un peu d'eau	96,101
	100,000

(Sprengel, *Ann. agr.* de Roville, t. VIII, p. 211.)

LENZINITE. Voy. Halloysite.

LÉONHARDITE. Voy. Laumonite.

LÉPIDOKROKITE. Voy. Fer hydroxydé.

LÉPIDOLITE. Voy. Mica.

LÉPIDOLITE CRISTALLISÉE. Voyez Tourmaline verte.

LÉPIDOMÉLANE.

Silice	37,40
Alumine	11,60
Oxyde de fer	27,66
Protoxyde de fer	12,43
Magnésie, Chaux	0,60
Potasse	9,20
Eau	0,60
	99,49

(Soltmann, *Inst.*, 1840.)

LEUCHTENBERGITE des montagnes de Schimschine, en Russie.

Silice	34,23
Alumine	16,31
Oxyde de fer	3,33
Magnésie	35,36
Chaux	1,75
Eau	8,68
	99,66

(Komonen, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 218.)

LEUCINE. $C^{12}H^{12}AzO^{4}$.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone	54,5	54,4	»	55,4
Hydrogène	9,3	9,2	»	9,2
Azote	10,5	10,5	10,4	10,7
Oxygène	»	»	»	24,7
				100,0

(*a*) (*b*) Mulder. — (*c*) Iljenko. — (*d*) Calculé.

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV, p. 322.)

LEUCITE. Voy. Amphigène.

LEUCOLITE. Voy. Amphigène.

LEUCOPHANE.

$SiO^{3},G^{2}O^{3}+6(SiO^{3},CaO)+3NaFl.$

Silice	47,82
Glucine	11,51
Chaux	25,00
Protoxyde de manganèse	1,01
Potassium	0,26
Sodium	7,59
Fluor	6,17
	99,36

(Erdmann, *R. sc. et ind.* t. X, p. 337.)

LEUKOL. $C^{18}H^{8}Az$.

			Tr.	
Carbone	83,041	83,250	82,911	»
Hydrog.	6,553	6,262	7,097	»
Azote	10,406	10,488	10,992	11,275
	100,000	100,000	100,000	

Leukol.

	Calc.	
Carbone	1365,40	83,14
Hydrogène	99,84	6,08
Azote	177,04	10,78
	1642,28	100,00

(Hofmann, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. IX, p. 167.)

LEVURE. Voy. Ferment.

LÉVYNE.

	(1)		(2)
Silice	48,00		46,30
Alumine	20,00		22,77
Chaux	8,35		9,72
Soude	2,86		1,55
Potasse	0,41		1,26
Magnésie	0,40	ox. fer, etc.	0,96
Eau	19,30		19,51
	99,32		102,07

	(3)	(4)	(5)
Silice	42,64	45,04	45,76
Alumine	23,72	24,04	23,56
Chaux	11,85	9,72	10,57
Soude	1,38	1,42	1,36
Potasse	1,55	1,63	1,64
Eau	17,42	17,49	17,33

(1) L. de Faroë, par Berzelius, *Inst.*, 1834. — (2) L. de l'île de Sky; par Connel, *Tr.* de Dufrénoy, t. III, p. 464. — (3) (4) (5) L. de Faroë, par Damour, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 237.

LHERZOLITE. Voy. Pyroxène.

LIBETHÉNITE. Voy. Cuivre phosphaté.

LICHENS. Lichen caragéen.

Substance gélatin. soluble dans l'eau	79,1
Mucilage	9,5
Résine	0,7
Chlorure de sodium	1,3
— de magnésium	0,7
Squelette insoluble	8,7
	100,0

(Herberger, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

Lichen cilié.

Chlorophylle résineuse	2,0
Matière extractive, soluble dans l'eau et l'esprit-de-vin avec un peu de sel acide à base de chaux	3,0
Gomme	46,0
Inuline (amidon de lichen)	9,0
Corps membraneux insoluble	36,9
Ammoniaque, potasse, chaux, silice, fer et manganèse, avec des acides végétaux et avec de l'acide phosphorique, environ	3,1
	100,0

(John, *Écrits ch.*, t. VI, p. 34.)

Lichen d'Islande.

Sirop	3,6
Tartrate acidule de potasse, tartrate de chaux et une très-petite quantité de phosphate de chaux	1,9
Amer	3,0
Cire verte	1,6
Gomme	3,1
Matière colorante extractive	7,0
Fécule du lichen	44,6
Squelette féculacé	36,8
	101,6
Augmentation de poids	1,6

(Berzelius, *Ann. de Ch.*, t. XC, p. 314.)

Lichen d'Islande.

Résine verte	1,5
Matière soluble dans l'eau et l'esprit-de-vin	10,0
Inuline	8,0
Inuline modifiée	40,0
Parties insolubles	37,5
Acétate de potasse et un sel végétal acide à base de potasse, environ	1,5
Nitrate de potasse	1,0
Ammoniaque, chaux, magnésie, silice, fer et manganèse	0,5
	100,0

(John, *Écrits ch.*, t. VI, p. 41.)

Lichen des murs.

Cire	1,0
Stéarine cristalline	0,5
Jaune parmélique	3,5
Rouge parmélique	0,5
Sucre incristallisable et matière extractive	2,8
Glaïadine parmélique	5,2
Chlorophylle	3,5
Principe amer électro-positif avec de la chlorophylle et un peu de principe extractif	2,5
Résine molle	3,5
Gomme colorée par une matière extractive et fécule parmélique	9,0
Dépôt extractif avec des traces de phosphate de chaux	2,0
Dépôt extractif retiré par la potasse caustique	15,0
Fibre de lichen (donnant par l'incinération du carbonate de chaux, du tritoxyde de fer et des traces de deutoxyde de cuivre)	46,0
Huile essentielle	trac.
Eau et perte	5,0
	100,0

(Herberger, *Journ. de Pharm.*, t. XX, p. 538.)

Lichen des murs.

Matière grasse analogue à la cétine, chlorophylle résineuse et une matière colorante jaune, grasse.....	5,0
Sucre incristallisable avec de l'extractif amer et des sels..............	8,4
Gomme noire brunâtre............	9,5
Matière visqueuse, élastique, analogue à la colle..................	7,5
Partie insoluble....................	64,2
Eau et perte......................	5,4
	100,0

(Schroeder, *Ann. de Berlin*, 1819, p. 44.)

Lichen pulmonaire.

Chlorophylle résineuse.............	2,0
Matière extractive amère...........	8,0
Hélénine (amidon de lichen) modifiée,	7,0
Partie insoluble....................	80,0
Ammoniaque, potasse, chaux, silice et fer, unis en partie à des acides végétaux et à de l'acide phosphorique, environ..................	3,1
	100,1

(John, *Écrits ch.*, t. VI, p. 39.)

Lichen qui se trouve sur l'écorce de la fausse augusture.

Huile grasse, douce, jaune, verdâtre.
Jaune résineux.
Jaune extractif, tel qu'il se trouve dans beaucoup de plantes ligneuses.
Gomme et fibre ligneuse.

(Pelletier, *Nouv. Journ.* de Trommsdorf, t. IV, p. 219.)

Lichen du pommier. Cendres.

Potasse et soude.......	10,07
Chaux...............	10,33
Magnésie.............	5,33
Phosphate ferrique.....	14,56
Chlorure sodique.......	charbon et sable.
Acide sulfurique.......	49,73
Acide carbonique......	4,64
	94,66

(Will et Frésénius, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 72.)

LICHENINE du lichen d'Islande séchée à 120°.

Carbone...............	44,75	45,040
Hydrogène............	6,20	6,280
Oxygène..............	4,905	4,868

(Mulder, *Rép. de Ch. sc. et ind.*, 2e série, t. I, p. 155.)

LIE. Voy. Vins.

LIÉGE (quercus suber).

Principe odorant huileux.
Cire.
Résine (de Chevreul).
Résine molle.
Matière colorante rouge.
Matière colorante jaune.
Tannin.
Matière azotée brune.
Subérine.
Acide gallique.
Acide acétique.
Sel à base de chaux.

(Chevreul, *Ann. de Ch.*, t. XCVI, p. 155.)

Liége.

Charbon..........................	18,3
Cendres..........................	0,2
Matières volatiles.................	81,5
	100,0

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 249.)

LIÉGE DE MONTAGNE. Voy. Asbeste.

LIÉVRITE. Voy. Ilvaïte.

LIGNEUX. Sciure de saule et de buis.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone.......	42,7	50	42,6	49,8
Eau..........	57,3	50	57,4	50,2
	100,0	100	100,0	100,0

(1) Buis. — (2) *Id.* séché à 100°. — (3) Saule. — (4) *Id.* séché à 100°.

(W. Prout, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 371.)

Ligneux.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone..	45,09	44,35	43,4	42,57
Hydrogène	6,47	6,14	6,3	6,52
Oxygène..	48,44	49,51	50,3	50,91
	100,00	100,00	100,0	100,00

(1) Bois de sapin. — (2) Coton. — (3) Paille de riz. — (4) Membranes du conferva rivularis.

(Payen, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 479.)

Ligneux.

	(a)	(b)	(c)
Carbone........	40,59	47,48	51,93
Hydrogène......	6,66	6,53	5,93
Oxygène........	52,75	45,99	42,14
	100,00	100,00	100,00

(*a*) Blondeau de Carolles, *Rev. sc. et ind.*, t. XIV, p. 479. — (*b*) Rochleder, *id.*, 2e série, t. II, p. 309. — (*c*) Bois de noyaux, par Baumhauer, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.

(*R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 479.)

x.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
ne	43,87	44,7	44,1	43,98	43,80	43,37
gène	6.44	6,0	6,2	6,22	6,40	6,04
ne	50,32	49,3	49,7	49,80	50,40	50.59
	100,00	100,0	100,0	100,00	100,00	100,0 0

	(7)	(8)	(9)	(10)	(11)	(12)
ne	43,2	43,57	43,4	45,00	44,35	43,00
gène	6,5	6,20	6,4	5,22	6,44	6,18
ne	50,3	50,23	50,2	48,55	49,54	50,82
	100,0	100,00	100,0	100,00	100,00	100,00

vules de l'amandier. — (2) *Id.* des pommiers. — (3) *Id.* du soleil. — (4) Suc des concombres. — su des concombres. — (6) Moelle de sureau. — (7) Moelle de l'æschynus. — (8) *Id.* — (9) *Id.* — ton. — (11) *Id.* — (12) Spongioles des radicelles.

, *C. R.,* t. VII.)

x.

ubstances ligneuses.	Carbone.	Hydrogène.	Oxygène.	Tissu.	Matière incrustante.	Combustible équivalent en charbon.
e incrustante	53,76	6,00	40,20	»	100	56,80
e Sainte-Lucie	52,90	6,07	41,15	10	+ 90	55,35
ébène	52,85	6,00	41,15	11	+ 89	53,75
x de noix	51,92	5,96	42,12	18	+ 82	53,92
e chêne	50,00	6,20	43,80	39	+ 61	52,30
iv. MM. Thénard et Gay-ac	51,45	5,82	42,73	»	»	52,92
	49,25	6,10	44,65	48	+ 52	51,43
se	44,09	6,10	49,00	100	»	44,90

, *C. R.*, t. VIII.)

x du peuplier séché.

ne	43,53	43,79	44,32
gène	6,25	6,36	6,08
ne	50,36	49,78	51,57

: du hêtre séché.

ne	43,85
gène	6,22
ne	49,93
	100,00

:. Papier joseph.

e	43,84	43,87
gène	6,22	6,12
ne	49,94	50,01
	100,00	100,00

. Écorce de bambou.

e	43,61
ène	6,11
e	50.28
	100,00

...ns et Figuier, *Rev. sc. et ind.*, 2e série, p. 71, 72.)

Ligneux du sapin. $C^{24}H^{17}O^{15}$.

	Tr.		
Carbone	46,32	47,96	48,42
Hydrogène	6,28	6,80	6,60
Oxyg. et nitrogène	47.40	45,24	44,95
	100,00	100,00	99,97

	Calc.	
Carbone	47,58	47,91
Hydrogène	6,56	6,46
Oxygène et nitrogène	45,86	45,63
	100,00	100,00

(Sacc, *Ann. de Ch. et de Ph.,* 3e série, t. XXV, p. 218.)

LIGNITE.

Syn. : *Terre d'ombre; terre de Chypre; dysodile; bois fossile; bois bitumineux.*

	(1)	(2)	(3)
Charbon	0,365	0,418	0,360
Cendres	0,065	0,152	0,110
Matières volatiles	0,570	0,430	0,530
	1,000	1,000	1,000

(1) L. du val Pineau. — (2) L. de Gardanne. — (3) L. de Fureau.

Lignite.

	(4)	(5)	(6)
Charbon	0,450	0,410	0,240
Cendres	0,110	0,120	0,067
Matières volatiles	0,440	0,470	0,693
	1,000	1,000	1,000

(4) L. de Saint-Martin de Vaud. — (5) L. de Koep Fuarch. — (6) L. d'Elbogen.

(Berthier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 235.)

Lignite.

	(1)	(2)	(3)
Charbon	0,275	0,310	0,340
Cendres	0,160	0,180	0,125
Matières volatiles	0,565	0,510	0,535
	1,000	1,000	1,000

(1) L. d'Alphic. — (2) L. de Triphilis. — (3) L. de Konnin.

(Berthier.)

Lignite de la baie de Baffin.

Charbon	0,588
Cendres	0,052
Matières liquides	0,293
— gazeuzes	0,067
	1,000

(Berthier, *Ann. des Mines*, 1836.)

Lignite. Bois bitumineux.

Charbon	44,1	37,1
Cendres	1,4	1,4
Matières liquides	37,1	61,5
Gaz	17,4	
	100,0	100,0

(Berthier, *T. des Essais*, t. I, p. 311.)

Lignite.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Charbon	67.3	42,9	39,0	48,4
Cendres	0,9	4,6	11,0	5,6
Matières volatiles	31,8	52,5	50,0	46,0
	100,0	100,0	100,0	100,0

	(5)	(6)	(7)
Charbon	49,3	32,6	43,6
Cendres	3,9	10,0	7,4
Matières volatiles	46,8	57,4	49,0
	100,0	100,0	100,0

(1) L. d'Utweillers (rive du Rhin). — (2) L. d'Allemagne. — (3) L. d'Edon (Charente). — (4) L. de Saint-Lon (Basses-Pyrénées). — (5) L. de l'Enfant dort (Bouches-du-Rhône). — (6) L. de Minerne (Aude). — (7) L. de Dauphin (Basses-Alpes).

Lignite.

	(1)	(2)	(3)
Matières combustibles	82,5	80,3	65,0
Argile et sable	17,5	6,6	35,0
Pyrite	»	13,1	»
	100,0	100,0	100,0

	(4)	(5)
Matières combustibles	44,0	11,0
Argile et sable	44,0	86,0
Pyrite	12,0	3,0
	100,0	100,0

(1) L. d'Allemagne. — (2) L. de Chantilly, près Paris. — (3) L. de Menat (Puy-de-Dôme). — (4) L. de Bouxviller (Bas-Rhin). — (5) L. de Reims.

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 312.)

Lignite.

	(1)	(2)	(3)
Carbone	59,248	64,68	48,84
Hydrogène	5,899	5,31	2,62
Oxygène	34,853	21,36	18,23
Cendres	»	8,65	5,50
Eau	»	»	24,80
	100,000	100,00	99,99

	(4)	(5)	(6)
Carbone	63,346	47,462	54,97
Hydrogène	5,678	3,560	4,31
Oxygène	27,936	33,028	26,47
Cendres	3,040	14,950	14,25
	100,000	99,000	100,00

(1) L. d'Oberhart, par Unger, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845. — (2) L. de Schonfeld, par Kottig, *Journ. für prakt. Ch.*, 1845, n[os] 7 et 8. — (3) L. de Sipplingen, par Gmelin, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 64. — (4) L. de Tiffis, par Woskressensky, *id.*, t. XXIV, p. 368. — (5) L. d'Irkuts, par le même, *id.* — (6) L. de Bruth, près de Bonn, par Karsten, *Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 310.

Lignite de Grosspriessen. Cendres.

Sulfate calcique	26,42
Carbonate calcique	30,93
Chaux pure	17,22
Oxyde ferrique	20,67
Alumine	1,23
Soude	1,86
Potasse	1,67
	100,00

(Erdmann, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

Lignites.

	(1)	(2)	(3)
Charbon	60,4	49,3	43,6
Cendres	1,7	3,9	7,4
Matières volatiles	37,9	46,8	49,0
	100,0	100,0	100,0

(1) Jaïet de Sainte-Colombe. — (2) Lignite commun de Marseille. — (3) L. du Dauphiné.

	(4)	(5)	(6)
ı............	44,1	38,4	37,4
ı............	1,4	2,5	5,7
....	37,1	39,3	31,3
....	17,4	19,8	25,6
	100,0	100,0	100,0

is fossile.—(5) B. bitumineux.—(6) Terre de

oy, *Tr. de Min.*, t. III, p. 728.)

passant au Pechkohle de Habich-

				Moyenne.
).	55,51	54,10	53,52	54,18
..	4,15	4,28	4,19	4,20
e.	25,90	27,18	27,85	29,98
.	»	»	11,11	»
ı.	»	»	3,30	»

inférieur du Hirschberg.

			Moyenne.
e.........	52,45	53,50	52,90
ène......	4,21	3,98	4,09
ıe........	22,32	21,50	21,91
grométrique	»	16,10	»
ı.........	»	4,92	»

de la partie moyenne du Hirschberg.

			Moyenne.
e.........	55,21	54,70	54,96
;ène......	4,01	4,02	4,01
ıe........	22,06	22,56	22,31
grométrique	»	15,52	»
s.........	»	3,30	»

à texture de bois de Rigenkuhl-
ıberg.

			Moyenne.
ıe.........	51,61	51,79	51,70
;ène......	5,29	5,21	5,25
ıe........	30,42	30,32	30,37
grométrique	»	11,39	»
s.........	»	1,29	»

des terrains tertiaires.

	(1)	(2)	(3)
....	12,54	11,00	11,57
ɔ.........	63,88	63,29	73,79
ène......	4,58	4,98	7,46
e et azote.	18,11	26,24	13,79
ı.........	13,43	5,49	4,96

;nite parfait de Marseille. — (2) L. imparfait
ne. — (3) L. passant au bitume.

Lignite de Stillberg.

			Moyenne.
Carbone........	51,27	50,29	50,78
Hydrogène.......	4,67	4,57	4,62
Oxygène........	20,84	21,92	21,38
Eau hygrométrique.	»	16,27	»
Cendres.........	»	6,95	»

(Ernest Kuhner, *Ann. de Pharm.*, t. XXXVII, p. 94.)

Lignite de l'île d'Arran.

Matière extractive brune, acide soluble dans l'eau, précipitable par l'acide hydrochlorique, l'hydrochlorate de baryte, l'eau de chaux, le sulfate de fer, le sulfate de cuivre et le nitrate d'argent..........................	20
Ulmine extraite par l'ammoniaque et la soude..........................	40
Fibre ligneuse....................	40
	100

(Jameson, *Journ.* de Scherer, t. VII, p. 49.)

Dysodile de Glimbach, aux environs de Giessen.

Eau, matières bitumineuses volatiles.	49,1
Carbone..........................	55,5
Peroxyde de fer..................	11,0
Silice soluble dans la potasse........	17,4
Argile inattaquable par les acides.. / Silicate d'alumine et de chaux..... / Traces de fer....................	1,0

(Delesse, *R. sc. et ind.*, t. XX, p. 115.)

Lignites.

	(1)	(2)
Eau..................	19,00	18,00
Cendres...............	5,00	4,05
Carbone...............	39,65	45,90
Hydrogène..............	3,25	3,45
Oxygène................	13,01	18,15
Sommes des mat. combustib.	56,00	67,50

(1) L. de Schœnfeld. — (2) L. de Grosspriessen.
(Koettig, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 631.)

Lignites.

	(1)	(2)
Cendres fournies.........	4,96	5,22
Potasse.................	4,04	4,80
Soude..................	»	»
Chaux..................	16,65	10,45
Magnésie................	6,46	7,24
Sesquioxyde de fer.......	6,05	5,34
Alumine................	12,43	10,41
Acide carbonique.........	3,22	1,10
— sulfurique..........	14,15	16,24
— chlorhydrique......	0,68	0,46
— phosphorique.......	15,30	17,74
— silicique...........	21,02	26,22

(1) L. provenant des pinites succinifères. — (2) Cônes de conifères.

LIGNITE.

DÉSIGNATION des COMBUSTIBLES	LIEUX d'où ils PROVIENNENT.	NATURE du COKE.	DENSITÉ.	COMPOSITION. Carbone.	Hydrogène.	Oxygène et azote.	Cendres.	DÉDUCTION faite des cendres. Coke à la calcination.	Carbone.	Hydrogène.	Oxygène et azote.	1000 at. carbone sont unis avec atomes Hydrogène.	Oxygène.
Lignite parfait.	Dax	pulvérulent..	1,272	70,49	5,59	18,93	4.99	49,1	74,19	5,88	20,13	970	207
	B.-du-Rhône..	Id. ..	1,254	63.88	4.58	18,11	13,43	41,1	73,79	5,29	26,92	878	217
	Mont Meisner..	Id. ..	1,351	71,71	4,85	21,67	1,77	48,5	73,00	4.93	22,07	827	231
	Basses-Alpes..	Id. ..	1,276	70,02	5,20	21,77	3,01	49,5	72.19	5,36	22,45	910	238
Lignite imparfait.	Grèce.........	analogue au charbon de bois.	1,185	61,20	5,00	24,78	9,02	38,9	67,28	5,49	27·23	1000	309
	Cologne........		1,100	63,29	4,98	26,24	5,49	36,1	66,96	5,27	27,77	964	318
	Usnach (bois somb.)......		1,167	56,04	5,70	36,07	2,19	»	57,29	5,83	36,88	1247	492
Lignite passant au bitume.	Elleboges.	boursouflé ..	1,157	73,79	7,46	13,79	4,96	27,4	77,64	7,85	14,51	1238	143
	Cuba..........	Id. ..	1,197	75,85	7,25	12,96	3,94	39,0	78,96	7,55	13,49	1257	126
Asphalte.	»	Id. ..	1,063	79,18	9,30	8,72	2,80	9,0	81,46	9,57	8,97	1438	84

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 361.)

LIGNITE. Terre d'ombre.

	(1)	(2)
Magnésie..................	»	4,00
Oxyde de fer...............	48	53,00
— de manganèse........	20	»
Silice......................	13	19,00
Alumine...................	5	24,00
Eau.......................	14	»
	100	100,00

(1) L. de l'île de Chypre, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 133. —(2) L. de Castel del Piaro, par SANTI, *id.*, p. 129.

LIGNITES. Bois minéralisé.

Carbonate de chaux..............	0,650
Sulfure de fer.,...................	0,250
Matières combustibles............	0.100
	1,000

(BERTHIER, *C. R.*, t. VI.)

LIGNONE. $C^8H^{10}O^4$.

Syn. : *Xylite.*

Carbone..............	53,83	611,480
Hydrogène............	10,97	124,795
Oxygène..............	35,20	400.000
	100,00	1136,275

(*Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 587.)

LIGNONE. Xylitnaphte.

Carbone........................	66,61
Hydrogène.....................	11,15
Oxygène.......................	22,24
	100,00

(WEIDMANN et SCHWEITZER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.)

LIGURITE.

Syn. : *Sphène.*

LILALITHE. Voy. LÉPIDOLITE.

LILAS. Fruits.

Substance insoluble, gélatineuse.
Malate acide de chaux.
Nitre.
Quelques sels communs à la plupart des végétaux.
Matière résineuse.
— sucrée.
A. malique.
Matière qui précipite le fer en gris.

(PÉTROZ et ROBINET, *J. de Ph.*, t. X, p. 148.)

LILAS DES ANTILLES (melia sempervirens). Fruits.

Eau évaporée par la dessiccation des fruits	100,00
Chlorimite	5,00
Résine	1,20
Espèce de sarcocolle	6,00
Muqueux	0,30
Gomme	10,00
Fécule amylacée	7,00
Huile grasse	2,50
Ligneux	46,00
Acide acétique, des traces, perte	2,00
	180,00

(Bernard Madianna, *J. de Ph.*, t. XIX, p. 510.)

LIMACES.

Eau	84,60
Mucus particulier	8,33
Matière animale insoluble dans l'alcool et soluble dans l'eau	1,48
Limacine, quantité indéterminée	»
Matière animale soluble dans l'alcool et dans l'eau	0,77
Huile verte fluide à la température de l'atmosphère	0,15
Acide organique uni à la potasse, quantité indéterminée	»
Carbonate de potasse	0,02
Chlorure de potassium mêlé de chlorure de sodium	0,18
Sulfate de potasse	0,11
Carbonate de chaux	2,64
Phosphate de chaux	0,67
Magnésie	0,23
Phosphate de fer	0,05
Oxyde de manganèse	0,01
Silice	0,01
	98,95

(Braconnot, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 757.)

LIMBILITE. Voy. Péridot.

LIMON du Nil.

Silice (acide silicique)	42,50
Alumine (oxyde d'aluminium)	24,25
Peroxyde de fer	13,65
Carbonate de chaux	3,85
— de magnésie	1,20
Magnésie	1,05
Acide ulmique et mat. organ. azotée	2,80
Eau	10.70
	100,00

(Lassaigne, *J. de Ph.*, 3e série, t. V, p. 468.)

Limon du Nil. 100 parties du limon du Nil desséché au soleil contiennent :

Eau	11
Carbone	9
Oxyde de fer	6
Silice	4
Carbonate de magnésie	4
— de chaux	18
Alumine	48
	100

(*Ann. de Ch. et de Phys.*, t. V, p. 329.)

Limon de la Marne à la suite d'une inondation.

Sable siliceux pur	33,30
Carbonate de chaux	37,96
— de magnésie	0,33
Argile ferrugineuse. Silice	16,61
Argile ferrugineuse. Alumine	5,97
Argile ferrugineuse. Peroxyd. de fer	0,80
Acide ulmique et matière organique soluble dans l'ammoniaque	0,50
Détritus organique insoluble	0,33
Eau	4,20
	100,00

Limon du Rhin.

Alumine	55,50
Peroxyde de fer	15,65
Silice	17,05
Carbonate de chaux	4,60
— de magnésie	2,17
Acide ulmique et mat. organ. azotée	2,05
Eau	3,05
Oxyde de manganèse	trac.
Ammoniaque	trac.
Potasse	trac.

(Muller, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 210.)

LIMONITE. Voy. Fer oxydé hydraté.

LIN (*linum usitatissimum*). Graine de lin sèche.

Huile grasse	11,265
Cire	0,146
Résine molle	2,488
Matière colorante résinoïde	0,550
— jaune, analogue à du tannin	0,926
Gomme	6,154
Mucilage végétal	15,920
Amidon	1,480
Gluten	2,932
Albumine	2,782
Extractif sucré	10,884
Enveloppe contenant du mucilage végétal qui n'a pas été extrait	44,382
	99,909

(Mayer, *T. de Ch.* de Berzelius.)

Lin. Tige de lin desséchée à plus de 100 degrés.

Carbone	38,72
Hydrogène	7,33
Azote	0,56
Oxygène	48,39
Cendres	5,00
	100,00

Lin. Cendres.

Potasse	9,78
Soude	9,82
Chaux	12,33
Magnésie	7,79
Alumine	6,08
Silice	21,35
Acide phosphorique	10,84
— sulfurique	2,65
Chlore	2,41
Acide carbonique	16,95
	100,00

(Robert Kane, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 452.)

Lin. Cendres de lin.

	(1)	(2)	(3)
Potasse	7,697	27,897	22,303
Soude	19,186	»	14,116
Chaux	15,379	16,483	18,525
Magnésie	3,446	3,332	3,933
Perox. de fer	4,501	1,523	1,100
Alumine	0,444	0,438	0,725
Ox. de mangan.	traces.	traces.	traces.
Ac. sulfurique.	6,280	6,174	6,833
— phosphoriq.	11,206	11,802	8,812
— carbonique.	20,599	25,235	16,383
Chl. de sodium.	8,213	8,701	4,585
Silice	3,056	3,409	2,678

	(4)	(5)
Potasse	25,790	18,410
Soude	0,429	10,912
Chaux	19,098	18,374
Magnésie	3,648	3,023
Peroxyde de fer	2,281	2,360
Alumine	»	01,439
Acide sulfurique	12,091	9,676
— phosphorique	10,983	11,058
— carbonique	9,895	13,750
Chlorure de sodium	12,751	5,655
Silice	3,030	5,327

(1) C. fourni par un lin sauvage, qualité inférieure. —(2) Lin précoce de bonne qualité.—(3) Lin de très-bonne qualité. — (4) Lin presque sauvage. — (5) Lin cultivé en Hollande.

(Kane, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 387.)

Lin. Partie organique.

Carbone....................
Hydrogène..................
Azote......................
Oxygène....................

Lin. Paille de lin.

Carbone....................
Hydrogène..................
Azote......................
Oxygène....................
Cendres....................

(Robert Kane, *Annuaire* de Millon et Rei: p. 453.)

Lin. Cendres.

Potasse....................
Soude......................
Chaux......................
Magnésie...................
Oxyde ferrique.............
Acide phosphorique.........
Sulfate de chaux...........
Chlorure sodique...........
Silice.....................

(Leuchweiss, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 72

Lin.

Carbone....................
Hydrogène..................
Oxygène....................
Azote......................

(Ure, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 3!

Voy. **Mucilages.**

Lins d'Irlande.

Potasse	9,78
Soude	9,82
Chaux	12,33
Magnésie	7,79
Peroxyde de fer	»
Oxyde de manganèse	»
Alumine	6,08
Acide sulfurique	2,65
— phosphorique	10,84
— carbonique	16,95
Chlorure de sodium	»
Chlore	2,41
Silice	21,35

ıx qui servent au rouissage du lin en ;ue.

'de de fer.	0,514	6,033	2,584
....	6,946	8,435	17,829
ie.......	0,856	1,369	1,530
....	28,620	11,607	30,232
....	8,740	4,181	15,762
ulfurique.	8,054	8,435	11,627
lorhydriq.	25,765	2,682	2,580
›sphoriq..	traces.	traces.	traces.
›onique. ;aniques ·tes....	20,511	50,658	17,856

de de fer.	6,200	1,183
....	5,484	3,613
e	1,192	7,601
....	28,298	19,277
....	5,405	8,205
ılfurique........	9,300	5,607
ılorhydrique.....	7,754	9,439
ıosphorique.....	0,079	»
ırbonique..... ;aniq. et pertes.	36,288	45,075

nnuaire de Millon et Reiset, 1848, p. 399.)

:TE. Voy. Plomb sulfaté cuprifère.

JR DE CADET. Voy. Oxyde de ɾle.

JR DES HOLLANDAIS.

C^4H^3Cl,ClH.

Chlorhydrate de chlorure d'acétyle; gaz oléfiant.

	(1)	(2)	(3)
....	71,33	73,0	56,8
ıe...........	23,74	24,6	38,4
gène........	3,70	4,1	4,8

ıebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, —(2) Dumas, *id.*, t. XLVIII, p. 192. — (3) Mo- ., p. 188.

Liqueur des Hollandais.

	(4)	(5)	(6)
Chlore..........	71,07	71,53	71,28
Carbone.........	24,80	24,21	24,48
Hydrogène......	4,13	4,09	4,04

(4) Dumas, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 132.— (5) (6) Regnault, *id.*, t. LVIII, p. 306.

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 186.)

LIQUEUR FUMANTE DE LIBAVIUS. Voy. Bichlorure d'étain.

LIQUIDAMBAR. Voy. Baumes.

LIQUIDE DE L'ALLANTOÏDE de la jument.

Albumine.
Osmazôme.
Mucus.
Acide lactique.
Beaucoup de sulfate de potasse.
Chlorure de potassium.
— de sodium.
Phosphate de chaux.
— de manganèse.

Liquide de l'allantoïde de la vache.

Albumine.
Beaucoup d'osmazôme.
Mucus.
Acide de l'allantoïde.
Acide lactique.
Hydrochlorate d'ammoniaque.
Lactate.
Phosphate.
Hydrochlor. et beaucoup de sulfate de soude.
Phosphate de chaux.
— de magnésie.

(Lassaigne, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII.)

de de la Glandula thymus.

ilage..............	19,830	....	34,270	Fibrine.......	2,890
umine..............	5,210	Fibrine.......	1,840	Albumine.....	43,740
atine...............	11,100	....	10,830	Globul. du sang	104,850
nb. d'album, et de soude	8,350	....	7,920	Graisse cristall.	12,620
olestérine............	10,640	....	9,560	Huile.........	6,350
ile................	5,200	Résine........	5,820	Mat. biliaire...	5,820
t. color. sol. dans l'eau..	8,250	....	16,340	Sels.........	8,310
t. biliaire...........	9,730	....	7,400	Eau..........	810,520
lorures sod. et potassiq..	6,210				
rbonates calciq. et sodiq.	4,380	S.-phosph. calc.	3,210		
....	0,250	....	trace.		
ı...............	905,140	....	896,310		

...sey et Wright, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

LIQUIDE DE L'AMNIOS de la femme.

Albumine	0,16
Substance incoagulable	0,10
Sels	1,40
Eau	98,34
	100,00

(JONH, *Écrits ch.*, t. VI, p. 76.

LIQUIDE DE L'AMNIOS.

Eau	1000
Albumine	12
Soude	
Muriate de soude	
Phosphate de chaux	

(BUNIVA et VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXXIII, p. 273.)

LIQUIDE DE L'AMNIOS.

	(1)	(2)
Lactate de soude	3,69	0,34
Albumine	10,77	6,67
Sel marin	5,95	2,40
Sulfate et phosphate calcique (y compris la perte)	0,14	0.30
Eau	979,45	990,29
	1000,00	100,000

(1) L. du quatrième mois. — (2) L. du sixième mois.

(*T. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 762.)

LIQUIDE DE L'AMNIOS de la jument.

Peu d'albumine.
Mucus.
Osmazôme.
Matière jaune.
Chlorure de potassium.
— de sodium.
Carbonate de soude.
Phosphate de chaux.

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII.)

LIQUIDE DE L'AMNIOS d'une vache.

Eau	97,70
Albumine	0,26
Extrait alcoolique et lactates	1,66
— aqueux, avec sucre de lait et sel	0,38
	100,00

(PROUT, *Tr. de Ch.* de Berzelius)

LIQUIDE DE L'AMNIOS d'une vache.

Albumine.
Mucus.
Matière jaune analogue à la bile.
Chlorure de potassium.
— de sodium.
Carbonate de soude.
Phosphate de chaux.

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 292.)

LIQUIDE DE L'AMNIOS d'une vache.

Albumine	0,26
Osmazôme et lactate de potasse	1,66
Sucre de lait et des sels solubles dans l'esprit-de-vin	0,38
Eau	97,70
	100,00

(DZONDI, *Nouv. Journ.* de Gehl., t. XI, p. 652.)

LIQUIDE DE L'ASCITE de l'homme.

Albumine	2,26
Mucus	0,25
Soude	0,19
Hydrochlorate de soude	0,60
Hydrochlorate et sulfate de potasse	tr.
Phosphate de chaux.	
— de magnésie.	
— de fer	0,05
Eau	96,65
	100,00

(MARCET, *Journ.* de Schw., t. XVII, p. 28.)

LIQUIDE DE L'ASCITE.

Albumine	4,25
— incoagulable	1,00
Sels	1,00
Eau	93,75
	100,00

(BOSTOCK et BRANDES, *Journ.* de Schw., t. XXXI, p. 462.)

LIQUIDE DU CANAL RACHIDIEN.

Eau	98,180
Osmazôme	1,104
Albumine	0,035
Chlorure de sodium	0,610
Sous-carbonate de soude	0,060
Phosph. de chaux et tr. de carbonate	0,009
	99,998

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIII, p. 441.)

LIQUIDE D'UNE GANGRÈNE.

Albumine	20,0
Hydrochlorate de soude	2,5
Eau	77,5
	100,0

(LASSAIGNE, *Nouv. Journ.* de Trommsd., t. IV, p. 286.)

[IDE D'UNE HYDATIDE du foie 'homme.

; avec une trace d'albumine...	2,73
›chlorate de soude, avec un de sulfate.	
hate de chaux et phosphate de en tout.	0,87
....	96,40
	100,00

(›CK, *Journ.* de Schw., t. XXIII.)

DE D'HYDROCÈLE de l'homme.

ıine	6,85
· incoagulable	0,10
....	0,80
....	91,25
	99,00

(ıCK, *Journ.* de Schew., t. XXIII.)

e jaune	2,0
chlorate d'ammoniaque	8,0
re de sodium et traces de ;phate de soude	18,0
e de soude	2,0
ôme	6,0
ne	58,0
ine	706,0
....	6680,0
	7480,0

Annuaire de Millon et Reiset, 1847, p. 753.)

; D'HYDROCÈLE.

ine avec un peu de mucus	7,15
et sels	0,85
....	92,00
	100,00

;T, *Journ.* de Schw., t. XVII, p. 28.)

DE DE L'HYDROCÉPHALE IN-NE de l'homme.

ıine	0,166
ôme avec lactate de soude	0,232
....	0,028
chlor. de potasse et de soude.	0,709
e salivaire avec une trace de ;phate de soude	0,035
....	98,830
	100,000

LIUS et JOHN, *Écrits ch.*, t. VI, p. 113.)

: DE L'HYDROCÉPHALE.

ıine	0,12
ınce incoagulable	0,28
›articulièrement hydrochlorate ›oude	1,00
....	98,60
	100,00

›CK, *Journ.* de Schw., t. XXIII, p. 407.)

LIQUIDE DE L'HYDROCÉPHALE.

Mucus avec une trace d'albumine	0,112
Soude	0,124
Hydrochlorate de soude	0,664
— et sulfate de potasse.	trace.
Phosphate de chaux.	
— de magnésie.	
— de fer	0,020
Eau	99,080
	100,000

(MARCET, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 137.)

LIQUIDE D'HYDROPIQUE.

Albumine	115,0
Chlorure de sodium	1,4
Soude	0,7
Gélatine	1,0
Eau	381,9
Ammoniaque	trac.
	500,0

(DUBLANC, *Journ. de Pharm.*, t. XI, p. 142.)

LIQUIDE D'HYDROPIQUE.

Albumine	2,38
Urée	0,42
Chlorure sodique	0,81
Carbonate sodique	0,21
Phosphate sodique avec des traces de sulfate sodique	0,06
Substance muqueuse	0,89
Eau	95,23
	100,00

(MARCHAND, *T. de Ch.* de Berzelius.)

LIQUIDE D'HYDROPIQUE.

Eau	92,30
Albumine	6,67
Carbonate de soude } Sel commun } Urée }	0,61
Carbonate de chaux	0,11
Mucus	0,31
	100,00

(VOGEL fils, *Journ. de Ph.*, 3e série, t. IV, p. 99.)

LIQUIDE DE L'HYDROPISIE DU PÉRICARDE chez l'homme.

Albumine	3,0
— incoagulable	1,0
Sels	1,0
Eau	95,0
	100,0

(BOSTOCK, *Journ.* de Schw., t. XXIII, p. 407.)

LIQUIDE DE L'HYDROPISIE DU PÉRICARDE.

Albumine avec un peu de mucus	2,55
Soude et sels	0,75
Eau	96,70
	100,00

(MARCET, *Journ.* de Schw., t. XVII, p. 28.)

LIQUIDE DE L'HYDROPISIE DU PÉRICARDE.

Albumine	5,5
— incoagulable	2,0
Sels	0,5
Eau	92,0
	100,0

(BOSTOCK, *Journ.* de Schw., t. XXIII, p. 407.)

LIQUIDE DE L'HYDROPISIE DES OVAIRES.

Matière animale	1,22
Soude et sels	0,80
Eau	97,98
	100,00

(MARCET, *Journ.* de Schw., t. XVII, p. 28.)

LIQUIDE DES MEMBRANES SÉREUSES.

Eau	988,30
Albumine	1,66
Muriate de potasse et de soude	7,09
Lactate de soude avec une mat. anim.	2,32
Soude	0,28
Mat. anim. soluble seulement dans l'eau avec quelque tr. de phosph.	0,35
	1000,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 137.)

LIQUIDE SÉREUX dans le pied d'un cheval.

Eau	983,7
Fibrine	0,4
Albumine	6,2
Matière extractive	2,7
Sels	7,0
Matière grasse et sels ammoniacaux	trac.
	1000,0

(GEIGER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 464.)

LIQUIDE DE LA PLÈVRE.

Fibrine et tr. de mat. colorante rouge	1,74
Albumine et mat. albumin. soluble. / Traces de matière grasse	77,75
Chlorure de sodium, en gr. quant. / — de potassium / Carbonate de soude / Phosphate de — / Traces d'un sel de chaux / Matières extractives odorantes solubles dans l'alcool	17,00

(QUEVENNE, *Journ. de Pharm.*, t. XXII, p. 551.)

LIQUIDE DE LA SPINA BIFIDA.

Albumine
Soude
Hydrochlorate de soude
Sulfate de potasse
Phosphate de chaux.
— de magnésie.
— de fer
Eau

(MARCET, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 137.)

LIQUIDE DE LA TEIGNE.

Ammoniaque à l'état d'acétate acide.
Osmazôme.
Gélatine.
Albumine fluide.
— concrète très-abondante.
Matière grasse.
Chlorure de sodium.
Traces de phosphate et de sulfate de

(MORIN, *Journal de Pharmacie*, 7e anné p. 535.)

LIQUIDE D'UN VÉSICATOIRE.

Albumine
— incoagulable
Sels
Eau

(BOSTOCK, *Journ.* de Schew., t. XXIII.)

LIQUIDE des vésicatoires.

Albumine
Muriate de soude
Carbonate de soude
Phosphate de chaux
Eau

(MARGUERON, *Ann. de Ch.*, t. XIV, p. 234.)

Voy. SANG.

LIQUIDE DE LA SPINA BIFID l'homme.

Albumine
Substance incoagulable
Sels, particulièrement hydrochlorate de soude
Eau

(BOSTOCK, *Ann. de Ch.*, t. LXVII, p. 66.)

E provenant de vésicules de la peau
gion ombilicale.

....	93,9500
e....................	4,9200
ine..................	0,6475
es extractives solubles alcool avec traces de sel et soude libre..........	0,1075
l.................... / e de soude.......... / de chaux..........	0,3750
	100,0000

Pharm., t. V, 3e série, p. 60.)

E sécrété à la surface de la main
personne goutteuse.
d'albumine (les 4/5 environ).
tique et phosphorique sans doute.
de sodium, de phosphate de chaux.
soude, traces sensibles.

ourn. de Pharm., t. XXVII, p. 624.)

E de l'ovaire d'une femme malade.

e coagulée..................	36
natière salivaire) avec une trace atine......................	10
ne avec du lactate.	
te.	
et hydrochlorate de potasse...	8
te de chaux.................	1
e potasse.	
aque et acide urique.	
....	45
	100

crits ch., t. VI, LXXI et XI, p. 116.)

E contenu dans deux poches situées
e péritoine et les intestins de la tortue
les.

ne.

hlorate d'ammoniaque.
e de sodium.
de potassium.
de soude.
de potasse.
urique.
ate de chaux.
ate de chaux.

gne et Boissel, *Journ. de Pharm.*, 7e année, 1821, p. 383.)

LIQUIDE sécrété par le ver à soie.

Résine animale..................	1,000
Acide urique....................	2,000
Matière impure..................	0,800
Phosphate et urate d'ammoniaque. / Acétate de potasse et acide acétique.	1,200
	5,000

(*Journ. de Pharm.*, t. XXIII.)

LIQUIDE odorant de la mouffette ou viverra putorius.

Huile volatile très-odorante.
Huile grasse.
Matière colorante.
Soufre combiné aux matières grasses dans la proportion de $\frac{8}{100}$.
Hydrosulfate d'ammoniaque (très-peu).

(Lassaigne, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 384.)

LIRIODENDRON tulipifera. Écorce.

Substance résineuse..............	0,8
Principe amer qui produit un précipité vert dans les dissolutions de fer, et qui ne précipite pas la colle, l'infusion de galle, et le tartrate de potasse et d'antimoine.............	12,5
Gomme.........................	25,2
Fibre ligneuse..................	56,2

(Trommsdorf, *Journ. de Pharm.*, t. XVIII.)

LIROCONITE.

$3AsO^5,12CuO,2Al^2O^3,32HO$.

Syn. : *Cuivre arséniaté octaédral.*

	(1)	(2)	(3)
Acide arsénique..	20,79	22,22	22,40
Acide phosphoriq.	3,61	3,49	3,24
Oxyde cuivrique..	35,19	37,18	37,40
Alumine........	8,03	9,68	10,09
Oxyde.........	3,41	»	»
Eau............	22,24	25,49	25,44
Silice..........	4,04	»	»
Gangue........	2,95	»	»
	100,26	98,06	98,57

(1) Trolle-Wachmeister. — (2) Damour, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XIII, p. 414. — (3) Calculé.

LITHARGE. Voy. Oxyde de plomb.

LITHINE. LO.

Lithium.......	56,117	56,34	80,33
Oxygène......	43,883	43,66	100,00
	100,000	100,00	180,33

(Arfvedson, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X, p. 92.)

LITHINE. Minéral de la mine d'Uto.

Silice	80
Alumine	17
Lithine	3
	100

(ARFVEDSON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 199 et 288.)

LITHIUM. L. Equival' 180,33.

LITHOMARGE. Voy. ARGILES.

LITHRODES. Voy. NÉPHÉLINE.

LIZARATE DE PLOMB.

Oxyde de plomb	47,62
Carbone	38,18
Hydrogène	1,97

(SCHUNK, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 433.)

LOAM. Voy. TERRE VÉGÉTALE.

LOBOÏTE. Voy. IDOCRASE.

LOPHINE. $C^{46}H^{17}Az^{2}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	85,36	85,54	3450,0	85,99
Hydrog.	5,40	5,36	212,5	5,30
Azote.	9,24	9,10	350,0	8,71
	100,00	100,00	4012,5	100,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2ᵉ série, t. II, p. 274.)

LOTIER.

Eau	75,000
Substances solubles dans l'eau bouillante	9,100
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique	10,623
Cire, résine et chlorophylle	0,757
Fibre végétale	4.520
	100,000

LOTIER. Cendres.

Magnésie	0,101
Potasse	0,375
Soude	0,086
Chaux	0,665
Alumine	0,005
Oxyde de fer	0,002
Oxyde de manganèse	0,015
Silice	0,113
Acide phosphorique	0,081
— sulfurique	0,095
Chlore	0,090
	1,628

(SPRENGEL.)

LOTIER des marais.

Eau	80,000
Substances solubles dans l'eau bouillante	3,460
Cire, résine et chlorophylle	0,160
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique	9,924
Fibre végétale	6,456
	100,000

LOTIER. Cendres.

Potasse	0,235
Soude	0,067
Chaux	0,116
Magnésie	0,022
Alumine	0,003
Oxyde de manganèse	0,012
— de fer	0,005
Silice	0,086
Chlore	0,124
Acide sulfurique	0,079
— phosphorique	0,028
	0,777

(SPRENGEL, *Ann. agr.* de Roville, t. VIII, p. 252.)

LOTO des lagunes.

Silice	54
Alumine	16
Oxyde de fer	3
Soufre	8
Sulfate de chaux	5
	86

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 231.)

LOXOCLAS. Voy. FELDSPATH.

LUPULINE. Voy. HOUBLON.

LUZERNE. Cendres.

Potasse	5,40
Soude	16,27
Chaux	24,82
Magnésie	6,86
Chlorure de sodium	1,75
Acide phosphorique	20,06
Phosphate de peroxyde de fer	2,65
Acide sulfurique	1,34
— silicique	0,88
— carbonique	14,43
Charbon	8,22
	102,68

(BUCH, *R. sc. et ind.*, 2ᵉ série, t. III, p. 30.)

LYCOPODE.

Chlorophylle résineuse	5,0
Extractif contenant beaucoup d'acétate d'alumine et quelques autres sels	25,0
Fibre ligneuse et moelle végétale	64,0
Potasse, chaux, magnésie, manganèse, fer et cuivre combinés à des acides végétaux et à l'acide sulfurique	6,0
	100,0

(JOHN, *Écrits ch.*, t. VI, p. 50.)

LYCOPODE à massue.

Huile grasse	6,0
Sucre	3,0
Extractif muqueux	1,5
Pollénine	89,5
	100,0

(BUCHOLZ, *Ann.* de Gehlen, t. VI, p. 573.)

LYMPHE du cheval.

Eau	969,26
Fibrine	5,02
Albumine	4,34
Matière extractive	3,12
Graisse	2,06
Chlorures, carbonates et lactates alcalins, sulfate et phosphate de chaux et traces d'oxyde de fer	16,40

(MARCHAND et COLBERG, *T. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 616.)

LYMPHE du cheval.

Eau	92,500
Fibrine	0,330
Albumine	5,736
Chlorure sodique; — potassique; Soude; Phosphate calcique	1,434
	100,000

(LASSAIGNE, *T. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 565.)

LYMPHE de l'homme.

Eau	961,0
Fibrine	2,5
Albumine	27,5
Chlorure de sodium, carbonate et phosphate de soude, et matière animale	2,5
Mat. extractive et lactate de soude	6,9

(TIEDEMANN et GMELIN, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII p. 616.)

LYMPHE des ventricules du cerveau.

Eau	96,5
Muriate de soude	1,5
Albumine	0,6
Mucus	0,3
Gélatine	0,9

Phosphate de soude, quantité indéterminée.
Phosphate de chaux présumé.

(HALDAT, *Ann. de Ch.*, t. XC, p. 181.)

M

MACJON. Voy. GESSE TUBÉREUSE.

MACLES. Voy. ANDALOUSITE.

MACLURITE. Voy. CHONDRODITE.

MADIA SATIVA. Cendres.

Potasse	9,53
Soude	11,24
Chaux	7,74
Magnésie	15,42
Oxyde ferrique	1,08
— manganoso-manganique	3,11
Acide phosphorique	54,99
	103,11

(SOUCHAY, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 78.)

MADIA SATIVA.

Huile	26,24	20,75
Tourteaux	70,42	63,48
Déchet	3,34	15,77
	100,00	100,00

(BOUSSINGAULT.)

MADRÉPORE.

Matière colorante rouge.
Carbonate de chaux.
Matière azotée.
Sable cristallisé en petites aiguilles qui y est accidentel.
Un peu de sel marin.

(FOURCROY et VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIV, p. 44.)

MADRÉPORITE. Voy. CHAUX CARBONATÉE.

MAGISTER DE BISMUTH. Voy. SOUS-AZOTATE DE BISMUTH.

MAGISTRAL employé pour traiter le minerai d'argent du Huelgoath.

Sel marin	150,000
Sulfate vert de fer	35,950
Alun	24,000
Sulfate de cuivre	0,050
	210,000

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1835.)

MAGNÉSIE. MaO.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Magnésium.	61,128	61,40	158,35	61,7
Oxygène...	38,872	38,60	100,00	38,3
	100,000	100,00	258,35	100,0

(a) (b) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXII, p. 9. — (c) Calculé. — (d) HISINGER.

MAGNÉSIE. Genre minéralogique. Voyez les espèces : PÉRICLASE ; MAGNÉSIE HYDRATÉE ; NÉMALITE ; MAGNÉSIE CARBONATÉE ; BREUNÉRITE ; HYDROCARBONATE DE MAGNÉSIE ; MAGNÉSITE ; DERMETINE ; QUINCYTE ; MAGNÉSIE BORATÉE ; RHODIZITE ; HYDROBORACITE ; MAGNÉSIE PHOSPHATÉE ; MAGNÉSIE SULFATÉE ; MAGNÉSIE NITRATÉE ; MAGNÉSIE CHLORURÉE.

MAGNÉSIE BORATÉE. MaO,BO^3.

Syn. : *Boracite.*

MAGNÉSIE BORATÉE de Lunebourg.

Acide borique	69,7
Magnésie	30,3
	100,0

(ARFVEDSON, *Mém. de l'Acad. des sc.* de Stockholm, 1822.)

MAGNÉSIE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Acide borique.	83,4	66 »	68 »	55,68
Magnésie....	16,6	13,33	13,50	32,00
Chaux.......	»	10,50	11 »	»
Alumine.....	»	1 »	1 »	»
Oxyde de fer.	»	1 »	0,75	0,45
Silice.......	»	1 »	2 »	2,27
Déchet......	»	7,17	3,25	9,60
	100,0	100,00	99,50	100,00

(1) B. de Kalkberg, par VAUQUELIN, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. III, p. 490. — (2) (3) Quartz cubique de Lunebourg, par WESTRUMB, *Ann. de Ch.*, t. II, p. 101. — (4) B. de Kalkberg, par OLFAT, *Syst. de Ch.* de THOMSON, t. III, p. 490.

MAGNÉSIE CARBONATÉE. MaO,CO^2.

Syn. : *Magnésie native; baudissérite; walmstédite; breunérite; giobertite; razoumutskine.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Magnésie...	26,3	46,0	43,2	48,0
Silice......	14,2	»	»	»
Ac. carboniq	46,0	51,0	50,6	52,0
Fer........	trace	»	»	»
Oxyde de fer	»	»	5,2	»
Subst. insol.	»	1,5	»	»
Perte......	1,5	»	»	»
Eau.......	12,0	0,5	»	»
	100,0	99,0	99,0	100,0

	(5)	(6)	(7)	(8)
Alumine....	0,50	1,00	»	»
Magnésie...	45,42	46,59	46,43	46,22
Silice......	4,50	»	»	»
Ac.carboniq.	47,00	51,00	52,57	52,66
Fer........	0,50	0,25	0,87	1,12
Eau........	2,00	1,00	»	»
Chaux.....	0,08	0,16	»	»
	100,00	100,00	99,87	100,00

(1) M. de Castello-Monte (Turin), par GUYTON, *Ann. de Ch.*, t. XLVII, p. 89. — (2) M. des Indes orientales, par HENRY, *Ann. of philosophy*, t. I, p. 254. — (3) M. de Saltzbourg, par DUFRÉNOY, *Tr. de Min.*, t. II, p. 310. — (4) M. jaune de Krubschitz (Moravie), par HABERLE et BUCHOLZ, *Ann. de Ch.*, t. LXXIV, p. 80. — (5) M. blanche, par le même, *id.* — (6) M. gris jaunâtre, par le même, *id.* — (7) (8) M. de Norwége, par SCHÉERER, *Rev. sc. et ind.*, t. XXIII, p. 195.

MAGNÉSIE CARBONATÉE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Magnésie.....	20,5	47,63	39,0	42,41
Silice.........	»	»	»	0,57
Ox. de mangan. et fer........	1,5	0,21	19,2	0,27
Acide carboniq	48,0	50,75	41,8	36,82
Chaux pure...	28,0	»	»	»
Eau..........	»	1,41	»	18,53
	98,0	100,0	100	98,60

(1) M. par BUCHOLZ, *Journ. des Mines*, janvier 1807, p. 76. — (2) M. de Baumgarten (Silésie), par STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 361. — (3) M. de Baldissero, près Turin, par BERTHIER, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. II, p. 311. — (4) M. par WACHMEISTER, par le même, *id.*, t. II, p. 312.

MAGNÉSIE CARBONATÉE.

	(1)	(2)	(3)
Carbon. de magn.	84,36	86,05	82,89
— de fer....	10,02	13,15	16,97
— de mang.	3,19	»	0,75
Quartz.........	0,30	»	»
Eau...........	0,51	»	»
	98,38	99,20	100,61

(1) M. du Hartz. — (2) M. du Tyrol. — (3) M. de la vallée de Fossa.

(STROMEYER, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 311.)

SIE CARBONATÉE SILICI- . Voy. MAGNÉSITE.

SIE HYDRATÉE.

Némalite; magnésie native; guhr n; talc hydraté; brucite

	(1)	(2)	(3)
e.	69,75	70	57,86
....	30,25	30	27,96
....	»	»	0,80
e fer.......	»	»	2,84
rbonique....	»	»	10,00
	100,00	100	99,46

de l'île d'Unst, par FYFFE, *Ann. des Mines*, 227. — (2) M. de Hoboken, par BRUCE, *id.* par CONNELL, *Annuaire* de Millon et Rei- p. 154.

HYDRATÉE de New-Jersey, dans que septentrionale.

	(1)	(2)	(3)
....	64,0	68,34	51,721
....	29,0	30,90	29,666
e fer.....	2,5	0,12	5,874
....	2,0	»	12,568
mangan.	»	0,64	»
	97,5	100,00	99,829

QUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, (2) STROMEYER, *id.* — (3) NUTAL, *Tr. de* Dufrénoy, t. II, p. 308.

SIE NATIVE. Voy. PÉRICLASE, IE HYDRATÉE, MAGNÉSIE CARBO-

SIE PHOSPHATÉE.

Wagnérite; pleuroklas.

PHOSPHATÉE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
....	»	»	2,68	»
phor.	41,89	40,23	39,56	41,73
...	42,04	38,49	45,07	46,66
....	1,65	4,40	2,32	»
ux.	2,72	3,31	4,47	5,00
....	0,55	0,96	»	»
le de nèse	»	»	»	0,50
....	10	10	9,12	6,50
	98,85	97,39	103,22	100,39

(3) RAMMELSBERG, *Rev. sc. et ind.*, p. 164. — (4) FUCHS, *Tr. de Min.* de Du- II, p. 321.

MAGNÉSIE SULFATÉE

Syn : *Sel d'Epsom; sel d'Angleterre; sel de Sedlitz; sel amer; epsomite.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Prot. de fer	»	tr. »	0,226	»
Magnésie.	16,20	17,30	16,389	16,496
Chaux....	2,10	»	»	»
Ac. sulfur.	34,07	34,37	32,303	31,899
Eau.....	47,20	48,32	50,934	51,202
	99,57	99,99	99,852	99,597

(1) M. de Fitoux, par DUFRÉNOY, *Tr. de Min.*, t. II, p. 323. — (2) M. par BOUIS, *Rev. sc. et ind.*, t. XIV, p. 301. — (3) M. d'Idria, par STROMEYER, *J. de l'Instit.*, 1834. — (4) Sel amer d'Aragon, par le même, *id.*

MAGNÉSIE SULFATÉE en stalactites de couleur rouge.

	(1)	(2)
Sulfate de magnésie ...	42,654	0,44906
Sulfate de cobalt......	»	0,01422
Sulfate de cuivre......	»	0,00764
Sulfate de manganèse..	7,667	0,00725
Sulfate de fer.........	»	0,00197
Eau combinée........	»	0,48600
Eau interposée........	49,243	0,03100
	99,564	0,99714

(1) Mangan-magnésia-alun, par STROMEYER, *Inst.*, 1834. — (2) M. de Bohême, par HAUSMANN, *Société* de Gottingue.

MAGNÉSITE. MO,SiO^3+2HO.

Syn : *Écume de mer; magnésie carbonatée siliciféré; aphrodite; dermatine; quincyte.*

	(1)	(2)	(3)
Silice...........	54,00	50,50	55,00
Magnésie........	19,00	17,25	22,00
Chaux..........	»	0,50	»
Acide carbonique.	»	5,00	»
Oxyde de fer.....	2,00	»	»
Eau............	17,00	25,00	23,00
Perte...........	»	1,75	»
	92,00	100,00	100,00
	(4)	(5)	(6)
Silice...........	41,00	54,16	45,00
Magnésie........	18,25	23,66	22,00
Chaux..........	0,50	»	»
Oxyde de fer.....	»	»	1,00
Eau............	39,00	16,91	32,00
Perte...........	1,25	»	»
Sable..........	»	1,25	»
	100,00		100,00

(1) Quincyte, par BERTHIER, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 314. — (2) (4) M. de l'Anatolie, par KLAPROTH, *Syst. de Ch.* par THOMSON, t. III, p. 419. (3) Terre de Salinelle, par VAUQUELIN, *Journ. des Mines*, prairial an IX, p. 724. — (5) M. de Chenevières, par DUFRÉNOY, *Rev. sc. et ind.*, t. XVI, p. 247. — (6) Terre de Salinelle, par BÉRARD, *Ann. de Ch.*, t. XXXIX, p. 71.

(KLAPROTH, *Syst. de Ch.*, t. III, p. 419.)

Magnésite.

	(1)	(2)	(3)
Alumine	1,20	»	»
Acide carbonique	»	52,57	52,66
Magnésie	23,80	46,93	46,22
Oxyde ferreux	»	0,87	1,12
Silice	53,80	»	»
Eau	20,00	»	»
	98,80	100,37	100,00

	(4)	(5)	(6)
Alumine	0,2	1,1	0,42
Ac. carbonique	»	» et eau	25,20
Magnésie	38,7	34,1	23,70
Protox. de mang.	1,6	1,5	2,25
Oxyde ferreux	0,6	0,6	11,33
Silice	51,6	51,4	35,80
Eau	12,3	11,3	0,83
Chaux	»	»	0,00
Soude	»	»	0,50
	100,0	100,0	100,03

(1) M. de Vallecus, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 313. — (2) M. de Snarum (Norwége), par Munster, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846. — (3) *Id.*, par Tansager, *id.* — (4) Aphrodite de Faberg, par Belin, *R. sc. et ind.*, t. IX, p. 164. — (5) *Id.*, par Berthier, *id.* — (6) Dermatine de Ficin, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 314.

MAÏS.

Syn. : *Blé de Turquie; zéa.*

Amidon	80,920
Zéine	0,325
Albumine végétale	2,498
Sucre	0,895
Extractif	1,092
Substance gommeuse	2,283
Fibre végétale	8,710
Sels et acide acétique, y compris la perte	0,076
	96,799

(Bizio, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

Maïs d'Amérique.

	(1)	(2)
Eau	9,00	»
Fécule amylacée	77,00	84,599
Zéine (matière particulière)	3,00	3,296
Albumine	2,50	2,747
Matière gommeuse	1,75	1,922
Sucre	1,45	1.593
Principe extractif	0,80	0,879
Enveloppe et mat. ligneuse	3,00	3,296
Phosphate, carbonate, sulfate de chaux et perte	1,50	1,648
	100,00	99,980

(1) M. frais. — (2) M. sec.

(John Gorham, *Journ. de Pharm.*, août 1881.)

Maïs. Gros maïs blanc, récolté près de Paris.

Amidon	71,00	
Matières azotées	12,00	à trois états distincts
Matières grasses	8,70	l'une solide, l'autre liquide.
Cellulose	5,80	
Dextrine et sucre	0,50	
Mat. colorante	0,05	soluble dans l'huile, l'éther et surtout l'alcool.
Sels	2,00	
	100,05	

(Dumas, Boussingault et Payen, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. VIII, p. 83.)

Maïs. Paille sèche.

Substances solubles dans l'eau	17,000
Substances solubles dans une lessive alcaline	57,034
Cire, résine et chlorophylle	1,740
Fibre végétale	24.226
	100,000

Maïs. Cendres.

Potasse	0,189
Soude	0,004
Chaux	0,652
Alumine	0.006
Oxyde de fer	0,004
Oxyde de manganèse	0.020
Silice	2,708
Acide sulfurique	0,106
Acide phosphorique	0,054
Chlore	0,006
Magnésie	0.236
	3,985
Parties combustibles et un peu d'eau	96,015
	100,000

(Sprengel, *Ann. agr.* de Roville, t. VIII, p. 216.)

Maïs. Farine.

	(1)	(2)
Azote	2,14	2,30
Carbone	45,04	45,45
Hydrogène	6,60	6,61
Oxygène	44,62	44,66
Soufre	0,15	0,16
Cendres	9,86	1,92
Matières azotées desséchées à 100°	13,66	14,68
Matières azotées fraîches	11,53	12,48
Eau	13,36	14,96

(1) Farine de Vienne. — (2) F. de Hohenheim.

(Horsfold, *Rev sc. et ind.*, t. XXV, p. 204.)

MAÏS. Cendres.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Plantes de maïs, 23 juin, un mois avant la floraison	122	69,00	5,75	0,25	7,5	0,25	17,25
Les mêmes en fleurs, du 23 juillet	84	69,00	6,00	0,25	7,5	0,25	17,00
Les mêmes portant leurs graines en maturité	46	»	»	»	»	»	»
Tiges du maïs précédent séparées de leurs épis en maturité	84	72,45	5,00	1,00	18,0	0,50	3,05
Épis des tiges précédentes	16	»	»	»	»	»	»
Grains du maïs précédent	10	62,00	36,00	»	1,0	0,12	0,88

(1) Quantité de cendres sur 1000 parties de la plante sèche. — (2) Sels solubles. — (3) Phosphates terreux. — (4) Carbonates terreux. — (5) Silice. — (6) Oxydes métalliques. — (7) Perte.

(SAUSSURE, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. IV, p. 217.)

MAÏS. Cendres.

Potasse et soude	30,8
Chaux	1,3
Magnésie	17,0
Acide phosphorique	50,1
Silice	0,8
	100,0

(LETELLIER, *Revue sc. et ind.*, t. XXIV, p. 72.)

MAÏS. Cendres des tiges.

Potasse	11,46	4,00
Soude	34,41	10,88
Chaux	4,24	9,68
Magnésie	1,46	9,58
Peroxyde de fer	0,71	0,61
Acide sulfurique	0,47	0,68
— phosphorique	9,32	18,76
Silice	14,98	29,36
Chlore	3,01	0,28
Acide carbonique	8,41	3,83
Charbon et sable	11,27	11.84
	99,74	99,50

(KŒCKLIN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 667.)

MAÏS.

Carbone	54,3
Hydrogène	7,0
Azote	16,3
Oxygène	22.4
	100,0

Albumine	8,3
Glaïadine	4,5
Huile	7.0
Sucre, gomme	1,5
Amidon	59,0
Ligneux	1,5
Sels	1,1
Eau	17,1
	100,0

(BOUSSINGAULT, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 801.)

MALACHITE. V. CUIVRE CARBONATÉ VERT.

MALACOLITHE. Voy. PYROXÈNE.

MALACON. Voy. ZIRCON.

MALATE D'ARGENT. $C^8H^4O^8,2AgO$.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Ac. maliq.	33,025	1461,39	33,48	33,661
Ox. d'arg^t	66,975	2903.21	66.52	66,339
	100,000	4364,60	100,00	100,000

(a) LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIII, p. 263. — (d) HAGEN, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 190. — (b) (c) Calculé.

MALATE DE BARYTE.

$C^8H^4O^8,2BaO+4HO$.

MALATE séché à l'air.

	Calc.	
Acide malique	1461,39	40,59
Baryte	1913,76	53,16
Eau	224,95	6,25
	3600,10	100,00

	Tr.		
Baryte	53,207	52,609	52,979

MALATE séché à 100°.

	Calc.		Tr.
Acide malique	1461,39	43,3	»
Baryte	1913,76	56,7	56,652
	3375,15	100,0	

(HAGEN, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 191.)

MALATE DE BARYTE.

Baryte	56.441
Acide	43,559
	100,000

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 444.)

MALATES DE CHAUX.

MALATE NEUTRE séché à l'air.

$C^8H^4O^8,2CaO+5HO$

	Calc.		Tr.
Acide malique.	1461,39	53,44	»
Chaux.......	712,04	26,03	26,113
Eau.........	562,40	20,53	»
	2735,83	100,00	

MALATE séché à 100°.

Acide malique.........	1461,39	55,71
Chaux................	712,04	27,14
Eau..................	449,92	17,15
	2623,35	100,00

MALATE ANHYDRE.

	Calc.		Tr.
Acide malique..	1461,39	67,24	67,812
Chaux.........	712,04	32,76	32,188
	2173,43	100,00	100,000

MALATE ACIDE. $C^8H^4O^8,CaO,HO+6HO$.

Acide malique.........	1461,39	56,10
Chaux................	356,02	13,67
Eau..................	787,36	30,23
	2604,77	100,00

MALATE DE CUIVRE.

$C^8H^4O^8,CuO,HO+2HO$.

MALATE séché à l'air.

	Calc.		Tr.
Acide malique.	1461,39	63,69	»
Oxyde de cuivre.	495,70	21,60	21,52
Eau..........	337,44	14,71	»
	2294,53	100,00	

MALATE chauffé à 100°. $C^8H^4O^8,CuO,HO$.

	Calc.		Tr.
Carbone.......	611,48	29,55	29,226
Hydrogène....	62,39	3,02	3,028
Oxygène......	900,00	43,48	43,817
Ox. de cuivre..	495,70	23,95	23,929
	2069,57	100,00	100,000

MALATES DE MAGNÉSIE.

MALATE NEUTRE. $C^8H^4O^8,2MaO$.

	Calc.		Tr.	
Ac. maliq.	1461,39	73,88	»	»
Magnésie.	516,70	26,12	26,945	27,096
	1978,09	100,00		

MALATE HYDRATÉ. $C^8H^4O^8,2MaO,2HO$.

	Calc.		Tr.	
Ac. maliq.	1461,39	66,34	»	»
Magnésie.	516,70	23,45	23,39	23,107
Eau.....	224,96	10,21	»	»
	2203,05	100,00		

MALATE séché à l'air. $C^8H^4O^8,2MaO,10HO$.

	Calc.		Tr.	
Ac. maliq.	1461,39	47,09	»	»
Magnésie.	516,70	16,66	16,713	16,609
Eau.....	1124,80	36,25	»	»
	3102,89	100,00		

MALATE séché à l'air.

$C^8H^4O^8,MaO,HO+3HO$.

	Calc.		Tr.
Acide malique.	1461,39	67,35	»
Magnésie.....	258,35	11,91	11,952
Eau.........	449,92	20,74	»
	2169,66	100,00	

MALATE séché à 100°. $C^8H^4O^8,MaO,HO+HO$.

	Calc.		Tr.
Acide malique	1461,39	75,147	»
Magnésie....	258,35	13,285	13,294
Eau........	224,96	11,568	»
	1944,70	100,000	

(HAGEN, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 185.)

MALATE DE PLOMB. $C^8H^4O^8,PbO$.

Oxyde de plomb.	1394,50	66,0	66,74
Acide malique..	718,24	34,0	33,26
	2112,74	100,0	100,00

(BÉRARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 234.)

MALATE DE STRONTIANE.

MALATE séché à l'air. $C^8H^4O^8,MaO,3HO$.

	Calc.		Tr.
Ac. malique.	1461,39	47,216	»
Strontiane...	1294,58	41,850	41,174
Eau........	337,44	10,934	»
	3093,41	100,000	

MALATE séché à 100°.

	Calc.	
Acide malique.........	1461,39	49,02
Strontiane............	1294,58	43,43
Eau..................	224,96	7,55
	2980,93	100,00

	Tr.	
Strontiane............	44,129	44,070

(HAGEN, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 192.)

TE DE ZINC. $C^8H^4O^8$,ZnO.

malique.........	718,24	46,734
de zinc.........	503,32	32,711
....	»	20,555
	1221,56	100,000

, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIII, p. 262.)

DE ZINC séché à l'air.

	Calc.	
malique.........	1461,39	46,51
de zinc.........	1006,50	32,03
....	674,88	21,46
	3142,77	100,00

	Tr.	
de zinc.........	32,179	32,154

DE ZINC séché à 100°.

nalique.	1461,39	59,26	»
le zinc.	1006,50	40,74	40,802
	2467,89	100,00	

DE ZINC.

	Calc.	
e.............	611,48	23,69
ène...........	62,39	2,41
e.............	900,00	34,89
de zinc.........	1006,50	39,01
	2580,37	100,00

	Tr.		
......	22,744	»	»
ène....	2,607	»	»
e......	36,520	»	»
le zinc..	38,129	38,226	38,49
	100,000		

ACIDE.

	Calc.		Tr.
nalique..	1461,4	63,480	»
le cuivre.	503,4	21,861	21,343
....	337,2	14,659	»
	2302,0	100,000	

R. sc. et ind., t. VII, p. 188.)

TE DE BARYTE.

$C^8H^2O^6$,BaO,HO.

....	956,88	60,749	100
aléique..	618,24	39,251	
sec.....	1575,12	93,335	
....	112,48	6,665	
	1687,60	100,000	

LT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 215.)

MALÉATE DE PLOMB.

$C^8H^2O^6$,PbO,3HO.

Acide maléique..........	618,5	26,3
Oxyde de plomb.........	1395,0	59,3
Eau...................	337,5	14,4
	2351,0	100,0

(PELOUZE.)

MALÉATES DE POTASSE.

MALÉATE NEUTRE. $C^8H^2O^6$,2KO.

	Calc.	
Potasse............	1179,840	48,834
Acide maléique......	1236,646	51,166
	2416,486	100,000

	Tr.	
Potasse..............	48,948	48,678
Acide maléique........	51,052	51,322
	100,000	100,000

MALÉATE ACIDE. $C^8H^2O^6$,KO,HO+HO.

	Calc.		Tr.
Ac. maléiq.	1236,646	60,279	60,482
Potasse....	589,920	28,755	28,852
Eau.......	224,956	10,966	10,666
	2051,522	100,000	100,000

MALÉATES DE SOUDE.

MALÉATE NEUTRE. $C^8H^2O^6$,2NaO+HO.

	Calc.	
Acide maléique......	1236,646	58,033
Soude.............	781,800	36,688
Eau	112,478	5,279
	2130,924	100,000

	Tr.	
Acide maléique........	58,551	58,432
Soude................	37,016	27,068
Eau..................	4,433	4,500
	100,000	100,000

MALÉATE ACIDE. $C^8H^2O^6$,NaO,HO.

	Calc.	
Acide maléique......	1236,646	71,072
Soude.............	390,900	22,464
Eau..............	112,478	6,464
	1740,024	100,000

	Tr.	
Acide maléique........	70,961	70,901
Soude................	22,429	22,410
Eau..................	6,610	6,689
	100,000	100,000

(BUCHNER, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 299.)

MALT. Voy. ORGE.

MALTHACITE. Voy. RANDANITE.

MALTHE. Voy. ASPHALTE.

MANCINITE. ZnO,SiO^3.

Peroxyde de fer..................	10,3
Oxyde de zinc....................	11,0
Silice gélatineuse................	13,3
Eau..........................	2,3
	36,9

(JACQUOT, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 769.)

MANGANATE DE POTASSE.

KO,MnO^3.

Acide manganique.......	47,37	645,88
Potasse................	52,63	589,92
		1235,80

(MITSCHERLICH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 117.)

MANGANÈSE. Mn. D[4] 8,013. Eq[t] 345,9.

MANGANÈSE. Genre minéralogique. Voyez les espèces : MANGANÈSE SULFURÉ; MANGANÈSE ARSÉNICAL; HAUSMANITE; BRAUNITE; PYROLUSITE; ACERDÈSE; PEROXYDE DE MANGANÈSE HYDRATÉ; PEROXYDE ALUMINIFÈRE; PSILOMÉLANE; MANGANÈSE CARBONATÉ; HUREAULITE; HÉTÉROZITE; TRIPHYLLINE; MANGANÈSE PHOSPHATÉ FERRIFÈRE; EISEN APATITE; MANGANÈSE SILICATÉ; MANGANÈSE SILICATÉ ROSE; TRISILICATE DE MANGANÈSE.

MANGANÈSE ARGENTIN. Voy. ACERDÈSE.

MANGANÈSE ARSÉNICAL.

Manganèse.....................	45,5
Arsenic.......................	51,8
Oxyde de fer..................	2,7
	100,0

(KANE, *Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 166.)

MANGANÈSE CARBONATÉ.

Syn. : *Manganèse oxydé carbonaté ; chaux carbonatée manganésifère ; rhodochrolite ; diallogite.*

Carbonate manganeux.....	74,55	79.94
— de chaux.......	traces.	2,43
— de protox. de fer.	15,01	11,04
Argile et sable...........	0,33	0,37
Matière organique et perte.	10,11	6,22
	100,00	100,00

(KANE, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 124.)

MANGANÈSE CARBONATÉ.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Protox. de mang.	»	44,3	54,6	51,0
Chaux..........	»	4,3	2,5	5,0
Protoxyde de fer.	»	»	1,8	4,5
Magnésie.......	»	»	»	0,8
Acide carbonique.	»	30,4	33,7	38,7
Quartz, etc......	»	21.0	4,4	»
		100,0	97,0	100,0
Carbon[te] de mang.	81,42	90,5	87,8	82,2
— de fer...	3,10	»	2,9	7,3
— de chaux	10,31	9,5	4,4	9,9
— de magn.	4,28	»	»	0,6
Quartz, etc.....	»	»	4,4	»
Eau............	0,33	»	»	»
	99,44	100,0	99,5	100,0

(1) M. de Voiglsberg, par KERSTEN, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 343. — (2) M. de Nagyag en Transylvanie, *Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 166. — (3) M. de Kapnick, *id.* — (4) M. de Freyberg, *id.*

MANGANÈSE CARBONATÉ.

	(a)	(b)
Oxyde.................	55,84	56,00
Acide carbonique.........	34,16	34,40
Eau..................	10.00	9,60
	100,00	100,00

(a) JOHN, *Journ. des Mines*, octobre 1807, p. 262. — (b) BERTHIER, *id.*, mars 1808, p. 192.

MANGANÈSE CONCRÉTIONNÉ.

Syn. : *Trisilicate de manganèse.*

	(1)	(2)
Silice....................	53,500	30
Protoxyde de manganèse....	41,332	61
Oxyde de fer..............	1,000	5
Alumine..................	1,242	2
Eau......................	3,000	»
Perte....................	»	2
	100,074	100

(1) M. de Kapnick, par BRANDES, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 436. — (2) M. de Sibérie, par LAMPADIUS, *Journ. des Mines*, nivôse an III, p. 314.

MANGANÈSE GRIS LAMELLEUX. Voyez HAUSMANITE.

MANGANÈSE OXYDÉ. Voy. BRAUNITE.

MANGANÈSE OXYDÉ BARYTIFÈRE. Voy. PSILOMÉLANE.

MANGANÈSE OXYDÉ CARBONATÉ. Voy. MANGANÈSE CARBONATÉ.

MANGANÈSE OXYDÉ EN PARTIE HYDRATÉ. Voy. HAUSMANITE.

MANGANÈSE OXYDÉ HYDRATÉ. Voy. ACERDÈSE.

MANGANÈSE OXYDÉ MÉTALLOÏDE. Voy. PYROLUSITE.

MANGANÈSE OXYDÉ SILICIFÈRE. Voy. MANGANÈSE SILICATÉ ROSE.

MANGANÈSE OXYDÉ TERNE. Voyez PSILOMÉLANE.

MANGANÈSE OXYDÉ TERREUX. Voy. ACERDÈSE.

MANGANÈSE PHOSPHATÉ FERRIFÈRE.

Syn. : *Triplite.*

MANGANÈSE de Limoges.

	Tr.	Calc.
Acide phosphorique.......	32,78	33,23
Oxydule de manganèse....	32,60	34,00
— de fer...........	31,90	32,77
Sous-phosphate de chaux..	3,20	»
	100,48	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XII, p. 18.)

MANGANÈSE ROSE. Voy. MANGANÈSE SILICATÉ ROSE.

MANGANÈSE SILICATÉ ROSE.

Syn. : *Bisilicate de manganèse; manganèse oxydé silicifère; hydropite; manganèse rose; carbon-silicate; rhodonite; bustamite.*

Voy. BUSTAMITE.

MANGANÈSE SILICATÉ ROSE.

	(1)	(2)	(3)
Silice.............	48,00	46,37	45,49
Protox. de manganèse	49,04	47,38	39,46
Chaux.............	3,12	5,48	4,66
Magnésie..........	0,22	»	2,60
Protoxyde de fer....	»	»	6,42
Alumine...........	»	»	tr.
Eau et ac. carbonique	»	0,35	»
	100,38	99,58	98,63

	(4)	(5)
Carbone.........	»	1,70
Silice...........	30,65	15,50
Protox. de mangan.	46.22	68,40
Protoxyde de fer..	15.45	3,70
Eau et ac. carbon.	7,30	2,75 eau.
Oxygène........	»	7,95
	99,62	100,00

(1) M. de Langbanshytta, par BERZELIUS, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 431. — (2) M. de Saint-Marcel, par EBELMEN, *id.* — (3) M. d'Alger rose, par le même, *id.*, p. 432. — (4) M. d'Alger noir, par le même, *id.* — (5) M. de Sparta (New-Jersey), par TORREY, *id.*, p. 486.

MANGANÈSE SILICATÉ ROSE.

	(1)	(2)	(3)
Oxyde manganeux..	68,40	70,7	58,9
Oxygène..........	7,95	6,1	5,6
Oxyde ferrique.....	3,70	1,0	1,0
Carbone...........	1,70	»	»
Silice gélatineuse. ..	15,50	15,4	12,0
Alumine...........	»	1,0	1,0
Eau.............	2,75	»	»
Quartz............	»	2,8	19,0
	100,00	97,0	97,5

	(4)	(5)	(6)
Oxyde de cobalt..	»	»	0,008
— manganeux	0,650	0,758	0,842
Oxygène.........	»	»	0,067
Oxyde ferrique...	0,012	0,041	0,028
Silice gélatineuse.	0,262	0,152	0,068
Alumine.........	0,030	0,028	»
Chaux..........	0,014	»	»
Magnésie........	0.014	»	»
	0,982	0,979	1,013

(1) M. de Tinzen (Grisons), par SCHWEITZER, *Rev. sc. et ind.*, t XII, p. 116. — (2) (3) M. par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 100. — (4) (5) M. de Saint-Marcel (Piémont), par le même, *id.*, t. XX, p. 350. — (6) M. de Pesillo, *id.*, par le même, *id.*

MANGANÈSE SILICATÉ ROSE. Photizite.

Acide silicique..................	75,74
Oxyde manganeux...............	12.84
Chaux.........................	1,46
Oxyde ferreux..........	1,44
Magnésie......................	1,80
Eau..........................	8.69
	101,67

(SIMPSON, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

MANGANÈSE SULFURÉ.

	(1)	(2)
Manganèse...............	54,50	62,0
Soufre...................	30,00	37,6
Silice...................	6,50	»
		99,6

(1) M. du Mexique, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 393. — (2) M. de Nagyag en Transylvanie, par ARFVEDSON, t. II, p. 393.

MANGANITE. Voy. HAUSMANITE, ACERDÈSE.

MANGANOCALCITE.

Carbonate de protoxyde de manganèse	67.48
— de chaux...............	18,81
— de magnésie............	9,97
— de protoxyde de fer......	3,22
	99,48

(RAMMELSBERG, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 273.)

MANGO ou **MANGUE**. Graines fraîches, représentant 4 livres de ces mêmes graines sèches.

	Onces.	Gros.	Gr.
Albumine végétale	»	»	22
Acide gallique	8	6	36
Tannin	»	2	48
Amidon	32	4	»
Gomme	2	4	12
Matière grasse (acide stéarique) soluble à chaud dans l'alcool, l'éther sulfurique, l'acide acétique, et cristallisant par le refroidissement	2	»	36
Résine verte	»	2	»
Matière résinoïde brune	»	2	48
Matière extractive soluble dans l'eau et dans l'alcool à 36°, composée de sucre incristallisable… Matière extractive… Principe colorant jaune. Acide gallique	4	»	»
Beurre	1	4	18
Fibre ligneuse	5	1	36
Eau	25	2	»
Perte	5	1	32
	5 liv.	8 onc.	

(Avequin, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 32.)

MANIOC.

Fécule amylacée.
Acide hydrocyanique libre.
Une petite quantité de sucre.
Un sel à base de magnésie, dont l'acide organique est particulier.
Un principe amer.
Matière grasse cristallisable.
Matière très-azotée (osmazôme végétale).
Phosphate de chaux.
Fibre ligneuse.

(Henry et Boutron-Charlard, *Journ. de Pharm.*, t. XXII, p. 126.)

MANNE.

Mannite	42,6	37,6	32,0
Sucre	9,1	10,3	15,0
Gomme, résine, ac. libre et matière nitrogénée	40,0	40,8	42,1
Matière insoluble	0,4	0,9	3,2
Eau	11,6	13,0	11,1
Cendres	1,3	1,9	1.9
	105,0	104,5	105,3

(Leuchtweiss, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

MANNITE. $C^6H^7O^6$.

Syn. : *Grenadine*.

	(a)	(b)
Carbone	458,622	40,0229
Hydrogène	87,357	7,6234
Oxygène	600,000	52,3537
	1145,979	100,0000

	(c)	(d)
Carbone	39,5986	39,8532
Hydrogène	7,7378	7,7142
Oxygène	52,6636	52,4326
	100,0000	100,0000

(*a*) (*b*) Calculé. — (*c*) Liebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LV, p. 140. — (*d*) Melsens, *id.*, t. LXXII, p. 110.

Mannite. Identité de la mannite avec la grenadine.

	(1)	(2)	(3)
Carbone	38,16	38,53	38,7
Hydrogène	6,86	7,87	6,8
Oxygène	53,85	53,60	54,5
Azote	1,13	»	»
	100,00	100,00	100,0

	(4)	(5)
Carbone	39,24	38,77
Hydrogène	7,80	8,48
Oxygène	»	52,75
		100,00

(1) Grenadine, par Latour et Quiart. — (2) *Id.*, par Th. de Saussure. — (3) Mannite, par Prout. — (4) *Id.*, par Faure, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 72. — (5) Mannite, par Henry et Plisson.

MARANTA ARUNDINACEA, d'où l'on tire l'arrow-root. Racine fraîche.

Huile volatile	0,07
Amidon	26,00
Albumine végétale	1,58
Extrait gommifère	0,60
Chlorure calcique	0,25
Fibrine insoluble	6,00
Eau	65,60
	100,10

(Benzon, *T. de Ch.* de Berzelius.)

MARBRE. Voy. Chaux carbonatée.

MARBRE ÉLASTIQUE. Voy. Dolomie.

MARCASSITE. Voy. Fer sulfuré.

MARCELINE. Voy. Manganèse silicaté rose.

MARÉKANITE. Voy. Obsidienne.

MARGARAMIDE.

Hydrogène	13,05	12,88
Carbone	75,68	75,81
Azote	5,33	5,31
Oxygène	5,94	6,00
	100,00	100,00

(Boullay, *C. R.*, t. XVII.)

MARGARATE D'AMMONIAQUE.

AzH^4O,Mr.

Acide margarique	91,21	3380
Ammoniaque	8,79	225
	100,00	3605

MARGARATE D'ARGENT. AgO,Mr.

Acide margarique	70,04	3380,80
Oxyde d'argent	29,96	1451,61
	100,00	4832,41

MARGARATE DE BARYTE. BaO,Mr.

Acide margar.	77,56	100,00	3380,80
Baryte	22,44	28,93	956,88
	100,00		4337,68

(Chevreul, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 258.)

Margarate de baryte.

	Tr.	Calc.
Carbone	61,39	60,91
Hydrogène	9,52	9,65
Oxygène	6,51	7,01
Baryte	22,58	22,43
	100,00	100,00

(Bromeis, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 307.)

MARGARATE DE CHAUX. CaO,Mr.

Acide margarique	90,04	3380,80
Chaux	9,96	356,02
	100,00	3736,82

(Chevreul, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 260.)

MARGARATE DE CUIVRE. CuO,Mr.

Acide margarique	87,25	3380,80
Oxyde noir de cuivre	12,75	495,69
	100,00	3876,49

MARGARATE DE FER. FeO,Mr.

Acide margarique	88,54	3380,80
Protoxyde de fer	11,46	439,20
	100,00	3820,00

MARGARATE DE LITHINE. LO,Mr.

Acide margarique	94,95	3380,80
Lithine	5,05	180,37
	100,00	3561,17

MARGARATE DE MAGNÉSIE.

MgO,Mr.

Acide margarique	92,92	3380,80
Magnésie	7,08	258,35
	100,00	3639,15

MARGARATE DE MANGANÈSE.

MnO,Mr.

Acide margarique	88,39	3380,80
Protoxyde de manganèse	11,61	445,88
	100,00	3826,68

MARGARATES DE PLOMB.

Sel neutre. PbO,Mr.

Acide margarique	70,87	3380,80
Oxyde de plomb	29,13	1394,50
	100,00	4775,30

Margarate de plomb.

	Tr.		Calc.
Carbone	54,61	54,88	55,23
Hydrogène	8,83	8,95	8,75
Oxygène	6,11	5,72	6,38
Oxyde de plomb	30,45	30,45	29,64
	100,00	100,00	100,00

(Bromeis, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 307.)

Margarate de plomb. Sous-sel.

Acide margarique	54,42	100,00
Oxyde de plomb	45,58	83,78
	100,00	

(Chevreul, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 262.)

MARGARATES DE POTASSE.

Sel acide. KO,2Mr.

Acide margariq.	91,84	100,00	6761,60
Potasse	8,16	8,88	589,92
			7351,52

Sel neutre. KO,Mr.

Acide margar.	91,88	100,00	3380,80
Potasse	8,12	8,83	589,92
			3970,72

(Chevreul, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 236)

MARGARATE ACIDE DE POTASSE.

	Ac. margarique.	Potasse.
Fait avec la graisse humaine	91,8848	8,1151
	100.000	8,8300
Graisse de mouton	92.012	7,9880
	100,000	8,6800
— de bœuf	91,925	8,0750
	100,000	8,7800
— de jaguar	92,075	7,9250
	100,000	8,6000
— d'oie	91,940	8,0600
	100,000	8,7700
— de porc	100,000	8,8000

(CHEVREUL, *Ann. de Ch. et de Ph*, t. II, p. 355.)

MARGARATES DE SOUDE.

SEL NEUTRE. NaO,Mr.

Acide margarique	89,67	3380,80
Soude	10,33	390,89
	100,00	3771,69

SEL ACIDE. NaO,2Mr,HO.

Acide margarique	93,10	6761,60
Soude	5,36	390,89
Eau	1,54	112,25
	100,00	7264,74

(CHEVREUL, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 255.)

MARGARATE DE STRONTIANE.

SrO,Mr.

Acide margarique	83,18	100,00
Strontiane	16,82	20,23
	100,00	

(CHEVREUL, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 259.)

MARGARATE DE ZINC. ZnO,Mr.

Acide margarique	87,09	3380,80
Oxyde de zinc	12,91	503,23
	100,00	3884,03

MARGARITE.

Syn. : *Mica nacré; perl-glimmer.*

Silice	37,00
Alumine	40,00
Chaux	8,96
Soude	1,24
Oxyde de fer	4,50
Eau	1,00
	92,70

(DUMÉNIL, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 313.)

MARGARONE. $C^{33}H^{33}O$.

	(a)	(b)	(c)
Carbone	83,34	83,18	82.98
Hydrogène	13,51	13,82	13.78
Oxygène	3,15	3,00	3,24
	100,00	100,00	100,00

	(d)	(e)
Carbone	2522,4	83,13
Hydrogène	418.8	13,57
Oxygène	100,0	3,30
	3041,2	100,00

(a) BUSSY. — (b) REDTENBACHER. — (c) VARRENTRAPP. — (d) (e) Calculé.

MARGUERITE. 100 p. en poids de feuilles et tiges recueillies en mai contiennent :

Eau	80,000
Substances solubles dans l'eau bouillante	12,780
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique	4,391
Cire, résine et chlorophylle	0,105
Fibre végétale	2,724
	100,000

MARGUERITE. 100 p. de cette plante verte ou 20 p. de la plante séchée réduites en cendres contiennent :

Potasse	0,056
Soude	0,030
Chaux	0,223
Magnésie	0,021
Alumine	0,088
Oxyde de fer	0,033
— de manganèse	0,026
Silice	0,298
Chlore	0,025
Acide sulfurique	0,047
— phosphorique	0,034
	0,881

(SPRENGEL, *Ann. agric.* de Roville, t. VIII, p. 248.)

MARIANITE. Voy. SOUDE NITRATÉE.

E. Voy. CHAUX CARBONATÉE.

nate de chaux..	12,275	14,141	18,808	20,246	25,176	32,143	36,066
de magnés.	0,975	traces.	1,228	3,211	2,223	1,544	1,106
e............	0,087	0,082	0,092	0,091	0,105	0,101	0,163
....	2,036	2,146	2,111	1,311	1,934	1,520	1,555
able, ox. de fer.	84,525	82,830	76,827	74,325	69,570	64,244	50,065
niaque.......	0,004	0,007	0,980	0,076	0,073	0,095	0,057

..ER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 642.)

ON.

ilogrammes de marrons d'Inde et de s réunis et bien séchés à l'air, donr la combustion 3k,485 de cendres, retire facilement 1k,741 de potasse alcalimétrique de 65 degrés.

T, *Ann. de Ch.*, t. LXXIX, p. 150.)

MARRONS d'Inde dépouillés de leur tégument.

Huile grasse....................	1,21
Extractif amer..................	11,45
Gomme..........................	13,54
Albumine.......................	17,19
Amidon.........................	35,42
Fibre végétale analogue à l'amidon.	19,72
	98,59

(HERMBSTAEDT, *Tr. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 155 et 156.)

ONNIER D'INDE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
et branches de marronnier (æsculus hippocastanum) 10 mai	»	35	»	9,5
s de marronnier, 10 mai............................	16	72	782	50,0
mes, 23 juillet..................................	29	84	652	24,0
mes, 27 septembre................................	31	86	636	13,5
lu marronnier précédent, du 10 mai..................	9	71	873	50,0

endres de 1000 parties de plante verte. — (2) *Id.* de plante sèche. — (3) Eau contenue dans 1000 parties te verte. — (4) Sels solubles.

RE, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. IV, p. 217.)

NIER. Feuilles.

verte.
en grande quantité.
e amère qui accompagne le tannin.
e de chaux.
ate de chaux.
e liquide en quantité.
végéto-animale azotée.
ate de chaux.
beaucoup).
peu).

NIER. Pétales.

jaune rougeâtre.
sucrée.
azotée.
de cire.
ate de chaux.
e, id.
t fer.

MARRONNIER. Écorce ou brou des fruits.

L'infusion aqueuse et alcoolique contient :
Un sel à base de potasse.
— — de chaux.
Acide sulfurique.
— phosphorique.
Substance amère colorée.
Acide végétal ?
Résine en quantité notable.
Oxyde de fer.
— de manganèse.
Cendres { un peu d'alcali. / phosphate de potasse. / carbonate de chaux. / fer oxydé. / silice.

MARRONNIER. Etamines.

Résine jaune rougeâtre provenant des anthères.
Matière sucrée.
Tannin en quantité notable.
Quelques sels.

Marronnier. Cloisons du fruit.

Infusion aqueuse.

Phosphate de chaux.
Acide phosphorique libre?
Sel à base de potasse.
Matière muqueuse.
Acide végétal?

Marronnier. Enveloppe intérieure du fruit.

Substance amère.
Tannin abondant.
Acide phosphorique libre?
Résine.
Sels de chaux.

(Vauquelin, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIII, p. 36.)

Marronnier d'Inde. Substances minérales contenues dans les différentes parties du marronnier d'Inde.

	I. Écorce.	II. Bois (jeune).	III. Pétiole.	IV. Jeunes feuilles.	V. Pédoncules.	VI. Calice et ovaire.	VII. Étamines.	VIII. Pétales.	IX. Fruits verts.	X. Écorce brune du fruit mûr.	XI. Subs. interne des fruits mûrs. a de Halle.	XI. b de Magdebourg.	XII. Écorce verte des fruits mûrs. a de Halle.	XII. b de Magdebourg.
Eau perdue à 100° par la substance fraiche	54,98	48,45	83,41	75,41	85,38	83,23	83,60	86,45	81,30	60,91	52,88	49,67	82,70	81,12
Cendres fournies par 100 parties de substances sèches.....	7,85	1,05	13.38	9,08	10,53	6,65	6.56	6,03	4,37	1,70	3,36	2,26	7.29	4,53
Chaux..............	47,70	32,58	18,04	25,48	7,65	9,54	10,81	10,68	8,37	13,54	9,42	10,20	6,46	8,14
Magnésie...........	1,06	3.70	2,53	2,27	1,08	4,57	2.43	3,01	1,99	1,94	0,48	0.36	0,86	0,68
Potasse.......	5,23	13,34	24,93	18,45	47,15	45,59	44.80	44,09	44,16	37,63	48,53	36,67	47,48	54,02
Chlorure de potassium	3,64	9,67	21,40	9,24	8,91	3,88	4,58	6,20	8,46	9,02	3,48	19,38	15.42	2,20
Acide sulfurique.....	0,00	0,00	3,13	7,92	2,90	trac.	trac.	trac.	3,08	2,94	1,36	1,02	0,76	1.22
— phosphorique..	3,75	14.58	12,32	19,48	14,07	12,94	15,33	13,31	17,55	15,36	18,74	19,15	3,98	5,40
— carbonique	37,92	24,16	16,78	12,89	17,64	22,17	21.47	21,58	15,75	18,88	17,83	13,07	24,61	27,97
Silice..............	0,70	1,97	0,87	4,27	0,60	1,31	0,58	1,13	0,64	0,69	0,16	0,15	0,43	0,37
Part. solub. dans l'eau	11.35	29.21	59,38	39,77	81,16	72,70	72,17	72,20	77,77	68,77	78,85	77,02	85,37	81,96
— insolub. —	88,65	70,79	40,62	60,23	18,84	27,30	27,83	27,80	22.23	31,23	21,15	22,98	14,63	18,04
Rapport entre ces deux parties...........	1 : 8					8 : 3								

(Wolff, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 520.)

Marronnier. Suc d'un vieux marronnier, séché sur l'écorce et qui avait l'aspect de la craie.

Tannin, qui verdit le fer et la gomme.	trac.
Sel à base de magnésie et des traces de matières extractives..........	12,0
Carbonate et acétate de potasse.....	4,0
Phosphate et hydrochlorate de potasse........................	3,0
Carbonate de chaux...............	36,5
Phosphate de chaux avec des traces d'oxyde de fer.................	1,0
Carbonate de magnésie...........	6,0
Silice..........................	0,5
Eau..........................	37,0
	100,0

(John, *Ecrits chim.*, t. IV, p. 18.)

Marronnier. Écorce.

Huile grasse verdâtre.
Matière brune rougeâtre résineuse.
— colorante rouge.
— — jaune peu amère.
Tannin, qui verdit le fer, et qui ne précipite pas le tartrate de potasse et d'antimoine.
Gomme.
Fibre ligneuse.
Un peu d'acide libre, qui forme avec la magnésie un sel peu soluble dans l'eau, et insoluble dans l'esprit-de-vin.

(Pelletier et Caventou, *Répert.*, t. XII, p. 217.)

MARTITE. Voy. Fer oligiste.

MASCAGNINE. Voy. Ammoniaque sulfatée.

MASONITE.

Silice	38,02
Alumine	29,00
Magnésie	24,00
Protoxyde de fer	25,93
Oxyde de manganèse	6,00

(JACKSON, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 769.)

MASOPINE. $C^{22}H^{18}O$.

	Tr.	Calc.
Carbone	83,53	83,69
Hydrogène	11,45	11,28
Oxygène	5,02	5,02
	100,00	99,99

(GENTH, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

MASSETTE (typha). Pollen.

Eau	47,00
Pollénine d'une nature particulière / Matière colorante jaune	25,96
Sucre / Matière peu azotée / Gomme	18,32
Suif formé de stéarine et d'oléine	5,60
Amidon	2,08
Phosphate de magnésie et de chaux	1,28
— de potasse, retenant un peu de muriate et des traces de sulfate	1,28
Malate de potasse	0,40
Silice	0,40
Oxyde de fer	»
	102,32

(H. BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLII, p. 104.)

MASSICOT. Voy. OXYDES DE PLOMB.

MASSOY.

Huile volatile fluide plus légère que l'eau.
Huile volatile fluide plus pesante que l'eau.
Produit volatil concret, inodore, aussi plus pesant que l'eau.
Gomme soluble à froid.
Gomme visqueuse soluble à chaud.
Extrait de tannin peu coloré.
Fécule amylacée.
Un acide non caractérisé.
Résine soluble.
Sous-résine laurine soluble à chaud.
— caryophylline id.
Huile épaisse butyreuse.
Huile épaisse analogue à la stéarine.
Sel à base de potasse.
Sel à base de chaux.
Une assez grande portion de ligneux.

(BONASTRE, *Journ. de Pharm.*, avril 1829.)

MASTIC, se compose de 2 résines A et B.

Résine A soluble dans l'alcool

Carbone	79,122	79,265	79,343
Hydrogène	10,279	10,392	10,147
Oxygène	10,599	10,343	10,510
	100,000	100,000	100,000

Résine B insoluble dans l'alcool.

Carbone	83,823	83,589
Hydrogène	11,027	11,013
Oxygène	5,150	5,398
	100,000	100,000

(JOHNSTON, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 513.)

MASTIC résineux, employé par les sauvages de la Nouvelle-Hollande pour fixer le fer de leurs haches.

Résine jaune	49
Sable pur	37
Oxyde de fer	7
Chaux	3
Perte	4
	100

(LAUGIER, *Ann. de Ch.*, t. LXXVI, p. 280.)

MATICO du Pérou.

Chlorophylle.
Résine verte et molle.
Matière colorante brune et jaune.
Gomme.
Nitrate de potasse.
Principe amer particulier marticine.
Huile volatile aromatique.
Sels et ligneux.

(JOHN HODGES, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 690.)

MATS. Voy. COULEURS.

MATTES. Voy. CUIVRE et PLOMB.

MÉCONATE D'AMMONIAQUE.

Ammoniaque	42
Acide	40
Eau	18
	100

(CHOULANT, *Ch. org.* de Gmelin, p. 245.

MÉCONATES D'ARGENT.

MÉCONATE D'ARGENT blanc. $C^{14}H^{2}O^{12},2AgO$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	20,000	1070,90	20,58
Hydrogène	0,480	24,96	0,48
Oxygène	23,341	1200,00	23,10
Ox. d'argent	56,179	2902,60	55,84
	100,000	5198,46	100,00

Méconate d'argent jaune. $C^{14}H^{3}O^{11},3AgO$.

	Tr.	
Carbone	15,960	16,237
Hydrogène	0,266	0,223
Oxygène	17,434	17,200
Oxyde d'argent	66,340	66,340
	100,000	100,000

	Calc.	
Carbone	1070,090	16,368
Hydrogène	12,479	0,190
Oxygène	1100,000	16,828
Oxyde d'argent	4354,830	66,614
	6537,399	100,000

(Liebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 8.)

MÉCONATES DE PLOMB.

Oxyde de plomb	54,100	54,100
Carbone	21,014	20,903
Hydrogène	1,674	1,674
Oxygène	23,212	23,323
	100,000	100,000

(Robiquet, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 251.)

Méconate de plomb. $C^{14}H^{3}O^{13},3PbO$.

	Tr.		Calc.
Carbone	16,19	16,52	16,23
Hydrogène	0,63	0,69	0,57
Oxygène	19,78	19,39	19,72
Oxyde plombique	63,40	63,40	63,48
	100,00	100,00	100,00

(Stenhouse, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

MÉCONINE. $C^{10}H^{5}O^{4}$.

	(*a*)	(*b*)	(*c*)
Hydrogène	5,118	5,40	5,33
Carbone	61,595	62,22	62,07
Oxygène	»	32,38	32,60
		100,00	100,00

	(*d*)	(*e*)
Hydrogène	5,30	5,186
Carbone	62,36	62,207
Oxygène	32,34	32,607
	100,00	100,000

(*a*) (*e*) Couerbe, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 140. — (*b*) (*c*)(*d*) Regnault, *id.*, t. LXVIII, p. 158.

MÉCONIUM d'un enfant.

Eau	70
Matière analogue au mucus nasal	2
Substance qu'on peut regarder comme le méconium pur, se rapprochant des substances végétales	28
Amer analogue à l'amer des végétaux	»
Poils	»
Matière colorante verte de nature végétale	»
Graisse	»

(Bouillon-Lagrange, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVII, p. 25.)

Méconium.

Cholestérine	16,00
Matières extractives mélangées de bile	14,00
Caséine	34,00
Matière de la bile	10,00
Mucus, albumine, etc	26,00
	100,00

(Simon.)

Méconium. Cendres.

Matières grasses	52
Matière colorante de la bile et graisse	16
Albumine ou caséine coagulée	18
Perte et eau	14
	100

(Payen, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 617.)

MÉIONITE. Voy. Wernérite.

MÉLAM. $C^{6}Az^{11}H^{9}$.

	Tr.	
Carbone	30,4249	30,5501
Hydrogène	4,0275	3,8601
Azote	65,5475	65,5898
	99,9999	100,0000

	Calc.	
Carbone	458,622	30,8116
Hydrogène	56,158	3,7724
Azote	973,698	65,4160
	1488,478	100,0000

(Liebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 18.)

MÉLAMINE. $C^{6}Az^{6}H^{6}$.

	(1)	(2)
Carbone	28,60	458,622
Azote	66,63	1062,216
Hydrogène	4,77	74,874
	100,00	1595,712

	(3)	(4)
Carbone	28,7411	28,4606
Azote	66,5674	66,6736
Hydrogène	4,6915	4,7997
	100,0000	99,9339

(1) M. par Voeckel, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846. — (2) (3) (4) M. par Liebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 26.

MÉLANATE D'ARGENT. $C^{10}H^4O^4,AgO$.

		Calc.	Tr.
Carbone.......	764,40	27,63	27,67
Hydrogène.....	49,92	1,71	1,95
Oxygène......	500,00	18,18	18,82
Oxyde d'argent.	1451,61	52,48	51,56
	2765,93	100,00	100,00

(Piria, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX., p. 302.)

MÉLANCHOR. Voy. Dufrénite.

MÉLANITE. Voy. Grenat.

MÉLANOCHROÏTE.

Syn. : *Subsesquichromate de plomb.*

Oxyde de plomb................	76,69
Acide chromique................	23,31
	100,00

(Hermann, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 57.)

MÉLANTÉRIE. Voy. Fer sulfaté.

MÉLASSE. Matières salines contenues dans 10 litres de bonne mélasse, provenant de la purgation du sucre brut à la Louisiane.

	Grammes.
Acétate de potasse..............	208,31
Chlorure de potassium...........	113,63
Sulfate de potasse...............	84,46
Gomme ou matière analogue......	66,28
Biphosphate de chaux...........	51,01
Silice.........................	22,85
Acétate de chaux..............	15,18
Phosphate de cuivre............	0,21
	561,93

(Avequin, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. VII, p. 249.)

MÉLÈZE (Pinus larix). Cendres.

Potasse.........................	10,88
Soude..........................	5,53
Chaux..........................	19,31
Magnésie.......................	17,49
Oxyde de manganèse.............	9,65
Phosphate de peroxyde de fer......	4,41
Acide sulfurique..............	1,22
Silice..........................	2,57
Chlore.........................	0,40
Acide carbonique................	22,15
Charbon.......................	7,49
	101,10

Ou, déduction faite de l'acide carbonique, charbon et sable.

Potasse.........................	15,24
Soude..........................	7,27
Chaux..........................	25,85
Magnésie.......................	24,50
Oxyde de manganèse.............	13,51
Phosphate de peroxyde de fer......	6,18
Sulfate de chaux.................	2,91
Chlorure de sodium...............	0,92
Silice..........................	3,60
	99,98

(Boettiger, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. III, p. 28.)

MÉLICÉRIS (tumeur analogue au kyste).

Albumine coagulée...............	52,49
Elaïne et oléate sodique...........	28,54
Cholestérine....................	3,12
Stéarine........................	1,96
Albumine non coagulée, avec une petite quantité de potasse.......	9,17
Chaux..........................	1,88
Magnésie.......................	0,92
	98,08

(Valentin, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

MÉLINOSE. Voy. Plomb molybdaté.

MELLILITE. Voy. Humboldtilite.

MELLITATE D'ALUMINE. Voy. Mellite.

MELLITATE D'ARGENT. AgO,C^4O^3.

Carbone.....	14,728	305,748	14,85
Oxygène....	19,562	400,000	19,44
Argent......	65,710	1351,607	65,71
	100,000	2057,355	100,00

(Liebig et Pelouze, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 130.)

MELLITATE DE POTASSE.

$KO,2C^4O^3,5HO$.

	Tr.	Calc.
Potasse.................	24,99	24,96
Acide mellitique..........	51,06	51,25
Eau....................	23,85	23,79
	99,90	100,00

(Vohler, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 72.)

MELLITE.

Syn. : *Pierre de miel; mellitate d'alumine.*

Mellite d'Artern en Thuringe.

Acide mellitique..	46	1818,12	40,52
Alumine.........	16	643,33	15,33
Eau.............	38	2024.64	44.15
	100	4486,09	100,00

(Klaproth, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 244.)

Mellite.

Carbonate d'alumine..............	16,0
Carbone.........................	4,0
Oxyde de fer.....................	3,0
Acide carbonique.................	40,0
Eau de cristallisation..............	28,0
Naphte..........................	5,5

(Abich, *Ann. de Ch.*, t. XXXVI, p. 203.)

Mellite.

Carbone........................	85,40
Alumine........................	3,50
Silice...........................	2,00
Eau de cristallisation.............	3,00
Un atome de fer................	»

(Lampadius, *Ann. de Ch.*, t. XXVI, p. 91.)

MELLON. C^6Az^4.

Carbone..............	458,622	39,36
Azote...............	708,144	60,64
	1166,766	100,00

(Liebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 9.)

MELLONURE D'ARGENT. AgC^6Az^4.

	Tr.	Calc.	
Mellon........	46,97	1166,36	46,45
Argent........	53,03	1351,61	53,55
	100,00	2517,87	100,00

(Liebig, *Rev. sc. et ind.*, 2e série, t. II, p. 451.)

MELLONURE DE POTASSIUM. KC^6Az^4.

Mellon......................	1166,77
Potassium....................	489,92
	1656,69

(Gmelin, *Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 190.)

MÉNACHANITE. Voy. Fer titané.

MENAS. Voy. Sphène.

MENDIPITE. Voy. Plomb chloro-carbonaté.

MENGITE. Voy. Monazite et fer titané.

MÉNILITE. Voy. Quartz résinite.

MÉNISPERME. Voy. Coque du Levant.

MÉNISPERMINE. $C^{18}AzH^{12}O^2$.

	Tr.	Calc.	
Carbone......	71,80	1375,884	72,31
Azote........	9,57	177,038	9,31
Hydrogène...	8,01	149,760	7,87
Oxygène.....	10,53	200,000	10,52
	99,91	1902,682	100,01

(Pelletier et Couerbe, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 205.)

MENTHE.

540 livres de menthe frisée de Moscou, distillées neuf fois consécutives avec de l'eau, ont produit 35 onces d'huile essentielle, ce qui revient à 44 grains par livre.

Menthe.

840 livres de menthe poivrée, distillées dix fois successives avec de l'eau, ont produit 4 gros 30 grains d'huile essentielle, ce qui fait 18 grains d'huile par livre de menthe.

(Bindheim, *Ann. de Ch.*, t. III, p. 310.)

Voy. Essences.

MENTHÈNE. $C^{20}H^{18}$.

	Tr.		
Carbone.........	87,74	87,53	87,59
Hydrogène......	12,99	12,85	12,71

	Calc.	
Carbone..............	1530,40	87,18
Hydrogène...........	225,00	12,82
	1755,40	100,00

(Walter, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 89.)

MERCAPTAN. $C^4H^6S^2$.

	Calc.		Tr.
Carbone......	305,748	39,051	39,26
Hydrogène...	74,878	9,563	9,63
Soufre.......	402,330	51,386	51,11
	782,956	100,000	100,00

(Liebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVII, p. 100.)

Mercaptan et acide nitrique. $C^4H^6S^2O^2$.

	Tr.	Calc.
Carbone................	31,43	31,53
Hydrogène.............	6,70	6,43
Soufre.................	41,52	41,45
Oxygène................	20,35	20,59
	100,00	100,00

(Loevig et Veidmann, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.)

MERCAPTAN AMYLIQUE. $C^{10}H^{12}S^2$.

		Calc.	Tr.
Carbone	750	57,6	58,25
Hydrogène	150	11,5	11,60
Soufre	402	30,9	30,15
	1302	100,0	100,00

(BALARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XII, p. 306.)

MERCAPTIDE DE MERCURE.

$HgS^2C^4H^5$.

Mercure	1265,822
Soufre	402,330
Carbone	305,748
Hydrogène	62,398

(ZEISE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 93.)

MERCURE. Hg.

Syn. : *Vif-argent.*

Équivt 1265,82. Densté 13,5. Ébulln à 360°. Solidn à —40°.

Genre minéralogique. Voir les espèces : MERCURE SULFURÉ; MERCURE CHLORURÉ; MERCURE IODURÉ.

MERCURE. Suie de mercure.

Mercure très-divisé	66,0
Protochlorure de mercure	18,0
Cinabre	1,0
Sulfate d'ammoniaque	3,5
Sulfate de chaux	1,0
Acide sulfurique libre	2,5
Noir de fumée	5,0
Eau	2,5
	99,5

(PROUST, *Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 655.)

MERCURE ANTIMONIÉ du Chili.

	(1)	(2)
Acide antimonieux	21,2	2,8
Oxyde de mercure	23,0	4,5
Peroxyde de fer	38,0	3,4
Silice	45,0	11,2
Eau et perte	12,0	14,0

(1) Illapel. — (2) Punttagni.

(DOMEYKO, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 146.)

MERCURE ARGENTAL.

Argent	36	27,5
Mercure	64	72,5
	100	100,0

(KLAPROTH, CORDIER, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. III, p. 519.)

MERCURE CHLORURÉ.

Syn. : *Mercure muriaté; mercure corné; mercure doux; calomel.*

MERCURE CHLORURÉ trouvé à Idria dans le Palatinat.

Oxyde de mercure	76,0
Acide hydrochlorique	16,4
Acide sulfurique	7,6
	100,0

(KLAPROTH, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. III, p. 522.)

MERCURE CHLORURÉ. Une mine de mercure que l'on exploite en Saxe depuis seize siècles, est ainsi composée :

Mercure	67,75
Oxyde de fer	6,00
Acide hydrochlorique	21,00
Acide sulfurique	0,25
Alumine	0,05
Chaux	0,25
Perte	4,25
	99,55

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. VI, p. 3.)

MERCURE CORNÉ. Voy. MERCURE CHLORURÉ.

MERCURE DOUX. Voy. PROTOCHLORURE DE MERCURE.

MERCURE FULMINANT. Voy. FULMINATE DE MERCURE.

MERCURE MURIATÉ. Voy. MERCURE CHLORURÉ.

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIV, p. 313.)

MERCURE NATIF. Mine de mercure de la montagne de la *Creu*, dans le royaume de Valence.

Mercure	9,918	13,000
Soufre / Arsenic	16,000	18,500
Carbonate de chaux	26,500	25,250
Cuivre	18,750	21,000
Fer	8,250	4,500
Alumine	3,500	3,000
Argent	0,078	0,078
Substance inconnue	9,000	9,000
Perte	8,004	5,752
	100,000	100,080

(FERNANDEZ, *Ann. de Ch.*, t. XXVIII, p. 314.)

MERCURE NATIF.

Silice	61,0
Alumine	26,5
Protoxyde de fer et peroxyde de fer.	4,5
Eau et bitume	8,0
	100,0

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 651.)

MERCURE NATIF. 100 livres de la suie, qui se rassemble dans les aludels d'Almaden durant la combustion du minerai, contiennent :

	Liv.	Onc.
Eau chargée d'acide sulfurique pur	2	8
Sulfate ammoniacal	3	8
Noir de fumée	5	»
Mercure	66	»
Mercure doux (protochlor. de merc.)	18	»
Cinabre	1	»
Sélénite (sulfate de chaux)	1	»
	97	

(PROUST, *Ann. de Ch.*, t. IV, p. 267.)

MERCURE SOLUBLE DE HAHNEMANN. Voy. AZOTATE AMMONIACAL DE PROTOXYDE DE MERCURE.

MERCURE SULFURÉ. Voy. SULFURE DE MERCURE.

MERCURE SULFURÉ d'Idria, ou mine hépatique.

Mercure	818,0
Soufre	137,5
Charbon	23,0
Silice	6,5
Alumine	5,5
Oxyde de fer	2,0
Cuivre	0,2
Eau qui a servi à la formation du gaz hydrogène sulfuré, et autre perte	7,3
	1000,0

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LVIII, p. 309.)

MERCURE SULFURÉ.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Mercure	85	84,50	85,00	51,8
Soufre	15	14,75	14,25	8,2
Bitume et charbon	»	»	»	6,8
Gangue	»	»	»	32,0
Eau	»	»	»	3,2
	100	99,25	99,25	102,0

(1) Cinabre, par PROUST, *Ann. de Ch.*, t. XCV, p. 219. — (2) C. du Japon, par KLAPROTH, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 656. — (3) C. d'Almaden, par le même, *id.* — (4) Lebererz d'Idria, par le même, *id.*

MERCURE SULFURÉ. Cinabre d'Idria. Les morceaux les plus riches contiennent :

Cinabre	75
Argile noire bitumineuse non calcaire.	25
	100

La gangue provenant du lavage des minerais menus contient :

Argile	37,4
Carbonate de chaux	11,8
— de magnésie	10,6
Pyrite de fer	19,8
Cinabre	17,3
Bitume et eau	3,1
	100,0

On y trouve des nodules ainsi composés :

Fluophosphate de chaux	40,0
Carbonate de chaux	7,0
— de magnésie	5,5
Argile	38,5
Charbon	2,0
Eau et bitume	7,0
	100,0

Le sulfure zincifère de mercure trouvé au Mexique est composé, selon M. Del Rio, de :

Mercure	19,0
Zinc	24,0
Sélénium	49,0
Soufre	1,5
Gangue	6,0
	99,5

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 651.)

MÈRE DU VINAIGRE. Voy. FERMENT.

MÉSITE.

Carbone	62,58
Hydrogène	10,86
Oxygène	26,56
	100,00

(WEIDMANN et SCHWEITZER.)

MÉSITINSPATH. Voy. FER CARBONATÉ. (*Rapp. ann.* de Berzelius.)

MÉSITYLÈNE. C^6H^4.

	Tr.	Calc.	
Carbone	89,692	90,19	459,12
Hydrogène	10,408	9,84	50,00
	100,100	100,00	509,12

(KANE, *Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 462.)

MÉSOLE. Voy. MÉSOTYPE.

MÉSOLITE. Voy. MÉSOTYPE.

MÉSOTYPE.

Syn. : *Zéolite radiée; zéolite en aiguilles; crocalite ; œdélite ; délite; höganite; lehuntite; radiolite; natrolite; mésolite; nadelstein; mésole; harringtonite; cluthalite; poonahlite; antrimolite ; scolézite.*

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)
Silice......	48,17	48,00	41,88	49,00	47,46	44,56	46,80	47,00	46,65
Alumine...	26,51	24,23	23,79	27,00	25,35	27,56	26,50	26,13	27,40
Perox. de fer	»	1,75	»	»	10,04	7,09	9,87	9,35	»
Soude.....	16,12	16,50	14,07	17,00	4,87	7,69	5,40	5,47	4,91
Eau.......	9,17	9,02	10,00	9,06	12,41	14,12	12,30	12,25	12,00
Chaux.....	»	»	»	»	»	»	»	»	2,96
	99,97	99,50	89,74	102,06	100,13	101,02	100,87	100,20	93,92

(1) Mésotype d'Auvergne, par FUCHS. *Tr. de M.* par Dufrénoy, t. III, p. 422. — (2) Natrolite de Haugau, par KLAPROTH, *id.* — (3) Radiolite de Brevig, par HUNEFELD, *id.* — (4) M. de Faroë, par SMITHSON, *id.* — (5) Mésolite d'Islande, par FUCHS, *id.* — (6) M. de Hauenstein, par FREISSMUH, *id.* — (7) M de Faroë, par BERZELIUS, *id.* — (8) M. cristallisée en aiguilles d'Islande, par le même, *id.* — (9) M. de Niederkichen, par RIEGEL, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 171.

SCOLÉZITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Silice....................	46,75	49,94	49,0	46,19	49	48,16	48,0
Alumine.................	24,82	25,98	26,5	25,88	27	23,50	26,3
Chaux...................	14,20	10,44	15,3	13,86	»	14,50	»
Soude....................	0,39	»	»	0,48	17	0,30	16,2
Eau.......................	13,64	12,90	9,0	13,62	9	13,50	9,5
	99,80	99,26	99,8	100,03	102	99,96	100,0

(1) S. de Staffa, par FUCHS, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 429. — (2) S. d'Islande, par le même, *id.* — (3) S. d'Auvergne, par GUILLEMIN, *id.* — (4) S. de Faroë, par FUCHS, *id.* — (5) Natrolite, par HAUY, *J. des Mines*, 1812, p. 204. — (6) S. de Niederkirchen, par RIEGEL, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 171. — (7) Natrolite d'Écosse, par GEHLEN, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. III, p. 374.

MÉSOLE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice.............	44,96	51,27	42,17	42,60	45,12	48,05
Alumine...........	26,85	23,56	27,80	28,00	30,45	25,80
Chaux.............	11,01	1,23	9,09	11,43	10,20	»
Protoxyde de fer..	0,88	magn^{ie} 7,31	potasse »	»	»	perox. 2,10
Soude.............	5,66	5,13	10,19	5,63	0,66	15,75
Eau...............	10,28	10,56	11,77	12,70	13,39	9,00
	99,64	99,06	101,02	100,36	99,82	100,70

(1) Harringtonite, par THOMSON, *T. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 428. — (2) Cluthalite, par le même, *id.* — (3) Mésole de Suède, par HISINGER, *id.* — (4) M. de Faroë, par le même, *id.* — (5) Poonahlite, par GMELIN, *id.* — (6) Natrolite, par RIEGEL, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 171.

MÉSOTYPE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Silice.....	41,127	48,38	47,33	43,88	43,47	47,0	41,88
Alumine..	26,801	26,42	24,00	28,39	30,26	25,9	23,79
Ox. ferriq.	»	0,24	»	magn^{ie} 0,21	0,19	»	0,91
Soude....	10,806	13,87	13,20	10,32	chlore 0,98	5,1	14,07
Potasse...	»	1,54	»	»	4,10	»	1,01
Chaux....	8,071	0,44	1,52	6,88	7,50	9,8	gangue 5,50; carbon. 2,50 calc.
Eau......	11,792	9,42	13,60	1,69	15,32	12,2	10,00
	98,597	100,31	99,65	100,37	101,82	100,0	99,66

(1) Mésole de Scanie, par HISINGER, *Rev. sc. et ind.*, t. VI, p. 47. — (2) Radiolite, par SCHÉERER, *id.*, t. XXIII, p. 188. — (3) Lehuntite, par THOMSON, *Tr. des Min.*, t. I[er]. — (4) Brévicite, par SOUDAN, *Ann.* de Pogg, t. XXXIII, p. 112. — (5) Antrimolite, par THOMSON, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 429. — (6) Mésolite, par FUCHS et GEHLEN, *Journ. de Ph.*, t. XVII, p. 121. — (7) Radiolite, par HUNEFELDT, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 268.

MÉSOTYPE ÉPOINTÉE. Voy. APOPHYLLITE.

MÉSOXALATE DE BARYTE.

C^3O^4,BaO,HO.

	Calc.		Tr.	
Carbone	229,305	13,50	»	»
Oxygène	400,000	23,54	»	»
Baryte	956,880	56,33	55,86	56,0
Eau	112,480	6,63	»	»
	1698,665	100,00		

(WOHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 294.)

MÉSOXALATE DE PLOMB.

C^6O^8,PbO,HO.

	Tr.	
Carbone	6,960	6,820
Hydrogène	0,197	0,182
Oxygène	12,067	12,222
Oxyde de plomb	80,776	80,776
	100,000	100,000

	Calc.	
Carbone	458,610	6,600
Hydrogène	12,479	0,179
Oxygène	900,000	12,791
Oxyde de plomb	5578,000	80,430
	6949,089	100,000

(WOHLER et LIEBIG. *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. V, p. 117.)

MÉSOXALATE DE PLOMB. $C^6HO^9,4PbO$.

	Calc.		Tr.
Carbone	458,610	6,600	6,820
Hydrogène	12,479	0,179	0,182
Oxygène	900,000	12,791	»
Ox. de plomb	4578,000	80,430	80,776
	5949,089	100,000	

(*Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 214.)

MÉTACÉTONE. C^6H^5O.

	Tr.	Calc.
Carbone	73,60	73,7
Hydrogène	10,04	10,0
Oxygène	16,36	16,3
	100,00	100,0

(*Tr. de Ch.* de Berzelius.)

MÉTACÉTONATE D'ARGENT.

$AgO,C^6H^5O^3$.

	Tr.	Calc.
Carbone	19,76	20,06
Hydrogène	2,74	2,74
Oxygène	13,54	13,24
Oxyde argentique	63,96	63,96
	100,00	100,00

(GOTTLIEB, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

MÉTACINNAMÉINE. $C^{18}H^8O^2$.

	Tr.	Calc.
Carbone	81,9	82,1
Hydrogène	6,0	5,9
Oxygène	12,1	12,0
	100,0	100,0

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 196.)

MÉTANAPHTALINE. C^5H^2.

Carbone	93,71	93,58	93,88
Hydrogène	6,45	6,99	6,75
	100,16	100,57	100,63

(PELLETIER et WOHLER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 299.)

MÉTAPECTINE. Voy. PECTINE, son isomère.

MÉTASTANNATE DE POTASSE.

$Sn^5O^{10},KO,4HO$.

Acide métastannique	81,8
Potasse	10,3
Eau	7,9
	100,0

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIII, p. 398.)

MÉTASTYROL et acide nitrique.

$C^{14}H^6AzO^4$.

	Tr.	Calc.
Carbone	61,32	61,69
Hydrogène	4,71	4,40
Nitrogène	10,06	10,40
Oxygène	23,91	23,51
	100,00	100,00

(MARCHAND, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

MÉTASULFAZILATE DE POTASSE.

Soufre	23,24
Azote	3,41
Hydrogène	0,72
Potasse	34,09
Oxygène	38,54
	100,00

(FRÉMY.)

MÉTASULFAZOTATE DE POTASSE.

Soufre	17,16
Azote	4,31
Hydrogène	1,21
Oxygène	34,17
Potasse	43,15
	100,00

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XV, p. 426.)

MÉTAXITE.

	(a)	(b)	(c)
Magnésie........	44,65	42,02	44,00
Oxyde ferreux...	4,46	3,74	2,20
Silice...........	42,39	44,40	43,48
Eau............	12,75	13,77	12,95
	100,95	100,60	99,63

	(d)	(e)	(f)
Alumine.........	»	0,40	0,4
Magnésie.........	40,60	40,08	44,9
Oxyde ferreux.....	2,34	2,08	2,0
Silice............	44,48	43,50	42,4
Eau.............	12,35	13,00	13,6
	99,77	99,06	100,0

(a) (b) (c) (d) KUHN, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 325.—(e) KOBELL, par le même, *id.*—(f) DELESSE, par le même, *id.*

MÉTÉORITES. Voy. AÉROLITHES.

MÉTHYLAL. $C^6H^8O^4$.

Syn. : *Formométhylal.*

	Tr.		Moyenne.	Calc.
Carbone.	47,65	48,07	47,86	47,84
Hydrog..	10,38	10,68	10,53	10,41
Oxygène.	»	»	»	41,75
				100,00

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 394.)

MÉTHYLE. Radical hypothétique. C^2H^3.

Carbone.............	80,327	152,870
Hydrogène...........	19,673	37,438
	100,000	190,308

(*Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 539.)

MÉTHYLÈNE. C^2H^2.

Carbone............ ...	153,05	85,95
Hydrogène.............	25,00	14,05
	178,05	100,00

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph*, t. LVIII, p. 10.)

MEULIÈRE. Voy. SILEX.

MIARGYRITE.

Argent.........................	36,40
Cuivre.........................	1,06
Fer............................	0,62
Soufre.........................	21,95
Antimoine......................	39,14
	99,17

(ROSE, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 186.)

MICA.

Syn. : *Verre de Moscovie; glimmer; lépidolite; rubellanite; lilalite.*

MICA.

	(1)	(2)	(3)
Silice...........	45,70	42,00	35,50
Alumine.........	31,70	8,35	11,25
Chaux..........	10,75	15,70	»
Magnésie........	0,95	»	»
Oxyde de fer.....	6,80	8,35	16,00
Ox. de manganèse	trace	»	trace
Protoxyde de titan.	1,00	15,00	30,00
Potasse.........	»	»	6,10
Soude..........	»	8,50	1,70
Lithine.........	»	2,50	»
Perte par le feu..	1,80	0,25	2,75
	98,70	100,65	103,30

(1) M. vert du Vésuve.—(2) M. noir, *id.*—(3) M. des monts Ourals.

(PÉCHIER, *Journ. de Phys.*, t. XVIII, p. 241.)

MICA.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice..............................	50,00	48,0	53	38	54,50	52,00
Alumine............................	35,00	37,0	20	28	38,25	31,00
Oxyde de fer........................	7,00	6,0	3	14	0,75	0,25
Chaux..............................	1,33	1,5	1	»	»	8,50
Magnésie...........................	1,35	1,5	»	20	»	»
Oxyde de manganèse..................	»	»	3	»	»	»
Eau................................	»	5,0	»	»	»	»
Potasse............................	»	»	8	»	»	7,00
Perte..............................	5,32	»	»	»	6,50	1,25
	100,00	99,0	40	100	100,00	100,00

(1) M. par VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXX, p. 118.—(2) M. par CHENEVIX, *id.*—(3) M. de Rozéna (Moravie), par VAUQUELIN, *id.*, t. XXX, p. 105.—(4) M. par KIRWAN, *Elém. de Ch.* de Chaptal, t. II, p. 88.—(5) Lépidolite de Boréna (Machren), par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XXII, p. 40.—(6) L. blanche, par TROMMSDORF, *Ann. de Ch.*, t. LI, p. 179.

Mica.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Argile	22	»	»	»	»
Silice	37	47	47,00	47,31	40,91
Alumine	»	20	20,00	5,74	17,77
Oxyde de fer	23	15	15,50	28,91	11,02
Chaux	2	»	»	6,23	0,30
Magnésie	16	»	»	10,17	19,04
Oxyde de manganèse	»	2	1,75	0,48	»
Potasse	»	15	14,50	1,05	9,96
	100	99	98,75	99,89	99,00

(1) M. lamelleux, ou pierre de corne noire, par Kirwan, *Elém. de Ch.* de Chaptal, t. II, p. 89. — (2) M. commun cristallisé, par Klaproth, *Ann. de Ch.*, t. LXIX, p. 177. — (3) M. commun de Zinwald, *id.*, t. LXX, p. 180. — (4) M. de Garponberg, par Mitscherlich, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 370. — (5) M. vert noirâtre du Vésuve, par Chodnew, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.

Mica.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Silice	40,00	47,19	52,254	46,22	42,01
Alumine	12,67	33,80	28,345	34,52	16,05
Oxyde de fer	19,02	4,47	»	»	4,93
Magnésie	15,70	2,58	»	6,04	25,97
Oxyde de manganèse	0,63		3,663	2,11	»
Potasse	5,61	8,35	6,903	8,22	7,55
Chaux	»	0,13	»	»	»
Acide fluorique	2,10	0,29	5,069	1,09	0,68
Eau	»	4,07	»	0,98	»
Perte	»	»	»	»	2,81
Acide titanique	1,63	»	»	»	»
Lithine	»	»	4,792	»	»
	97,36	100,88	101,026	99,18	100,00

(1) (2) (4) M., par H. Rose, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVIII, p. 107. — (3) M. de Chursdorf (en Saxe), par C. G. Gmelin, *Ann. der Ph. und Chem.*, t. III, p. 43. — (5) M. à un axe, par le même, *id.*

Mica.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice	45,585	47,973	35,759	42,464	44,407	39,346	71,167	63,684
Alumine	21,677	31,690	13,034	12,862	16,846	9,276	13,305	25,116
Oxyde ferrique	10,394	5,367	»	»	»	35,781	4,977	3,012
Oxyde ferreux	»	»	6,342	7,105	20,710	1,440	»	»
Magnésie	10,268	»	29,272	25,388	11,259	3,288	4,661	1,523
Oxyde manganique	»	1,674	»	»	»	»	»	»
Oxyde manganeux	0,752	»	1,643	1,063	0,457	2,573	»	»
Chaux	0,257	»	»	»	0,901	0,370	»	»
Potasse	8,452	8,312	2,068	6,031	4,050	5,065	3,528	3,763
Eau	3,350	3,316	11,764	3,170	1,131	1,831	1,292	2,388
Fluor	0,509	0,719	0,643	0,619	0,411	0,292	0,571	0,840
Calcium	0,557	0,351	»	0,102	0,431	0,325	0,626	1,245
Magnésium	»	»	0,458	0,356	»	»	»	»
	101,801	99,402	100,983	99,160	100,603	99,587	100,127	101,571

(1) M. de Parga (Finlande). — (2) M. de Brobdo, près de Falhun. — (3) M. de Taberg. — (4) Chlorite à grosses lames de Sala. — (5) M. de Basendal, près de Stockholm. — (6) M. d'Abboffars (en Finlande). — (7) M. d'Iviken (en Dalécarlie). — (8) M. de Brosstard, près de Sala.

(Svanberg, *Rev. sc. et ind.*, t. VII, p. 54.)

MICA.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Oxyde chromique	3,95	»	»	»	»
Acide silicique	47,95	41,30	48,92	42,97	47,01
Chlore	»	»	1,31	0,21	0,40
Alumine	34,45	15,35	20,80	20,59	20,35
Oxyde ferrique	1,80	1,77	»	14,18	14,34
— manganique	»	»	4,30	0,83	1,53
Magnésie	0,71	28,79	»	»	»
Potasse	10,75	9,70	10,96	10,02	9,62
Chaux	0,42	»	0,11	»	»
Soude	0,37	0,65	2,23	1,41	»
Fluor	0,35	3,30	10,44	6,35	1,43
Lithine	»	»	2,77	1,60	4,33
Perte à la calcination	»	0,28	»	0,22	1,53
	100,75	101,14	101,84	98,38	100,54

(1) M. chromifère du Tyrol, par SCHAFFHAUTL, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844. — (2) M. de Jefferson, par MEITZENDORFF, *id.* — (3) M. lithinifère d'Ural, *Rev. sc. et ind.*, t. XVI, p. 255. — (4) M. hexagonal de Zinnwald, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846. — (5) M. chloré, *id.*, 1845.

MICA A UN AXE RÉPULSIF.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Silice	42,12	41,00	42,64	40,00	40,86
Alumine	12,83	16,88	12,86	16,16	15,13
Peroxyde de fer	10,38	4,50	»	7,50	»
Magnésie	26,15	18,86	25,39	21,54	22,00
Protoxyde de manganèse	»	»	1,06	»	»
— de fer	»	5,86	7,11	»	13,00
Potasse	8,50	8,76	6,03	10,83	8,83
Eau	1,07	4,30	3,17	3,00	0,44
Fluor	»	»	0,62	0,53	»
Magnésium	»	»	0,36	»	»
Aluminium	»	»	0,10	»	»
	101,05	100,16	99,34	99,56	100,26

(1) M. par VAUQUELIN. — (2) (3) M. par KOBELL. — (4) (5) M. de Bodennais, par le même.

(*Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 643.)

MICA A DEUX AXES.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice	46,4	54,0	49,0	49,00	45,00	48,48
Alumine	18,5	22,0	18,0	26,00	33,00	33,91
Peroxyde de fer	20,0	11,0	14,0	6,80	4,00	»
Potasse	11,2	10,0	11,2	11,20	15,00	11,30
Oxyde de manganèse	2,4	»	»	»	»	3,26
Magnésie	»	»	»	»	»	1,30
Eau	»	»	5,0	5,00	»	»
	98,5	97,0	97,2	98,00	97,00	98,25

(1) M. de Zinnwald (Bohême). — (2) M. verdâtre. — (3) M. blanc argentin de Russie. — (4) M. de Sibérie. — (5) M. d'Arendal (Norwége).

(VAUQUELIN, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 644.)

MICA A DEUX AXES.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice	52,25	52,40	46,23	40,19	50,35	50,82
Alumine	28,35	26,80	14,14	22,79	28,30	21,33
Protoxyde de manganèse	3,66	1,50	4,57	2,02	1,23	»
— de fer	»	»	17,97	19,78	»	9,08
Potasse	6,90	9,14	4,90	7,49	9,04	9,86
Lithine	4,79	4,85	4,21	3,06	5,49	4,05
Acide fluorique	5,07	4,40	8,53	3,99	5,20	4,81
Eau	traces.	»	0,83	»	»	»
	101,02	99,09	101,38	99,25	99,61	99,95

(1) Lépidolite de Roséna, par GMELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIII, p. 222. — (2) L. par REGNAULT, *id.*, t. LXIX, p. 74. — (3) L. de Zinnwald, par GMELIN, *id.*, t. XXXIII, p. 222. — (4) L. d'Altenberg, par le même, *id.* — (5) L. de l'Oural, par le même, *id.* — (6) L. du Cornouailles, par le même, *id.*

MICA A DEUX AXES.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice	36,54	46,10	46,36	47,50	47,19	48,00
Alumine	25,47	31,16	36,80	37,20	32,80	34,25
Peroxyde de fer	27,06	8,65	4,33	3,20	1,47	4,50
Oxyde de manganèse	1,92	1,40	0,02	0,90	2,58	0,50
Chaux	0,93	»	»	»	6,13	»
Potasse	5,47	8,34	9,22	9,60	8,35	8,75
Acide fluorique	2,71	1,12	0,76	0,52	0,29	»
Eau	»	0,87	1,04	2,67	4,07	»
	100,10	97,64	98,93	101,59	102,88	96,00

(1) M. du Cornouailles, par TURNER. — (2) M. de Broddbo, par ROSE. — (3) M. de Kinita, en Finlande, par le même. — (4) M. d'Utoé, par le même. — (5) M. d'Achotzh, par le même. — (6) M. de Sibérie, par KLAPROTH.

(*Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 645.)

MICA de la protogine.

	(1)	(2)	(3)
Silice	41,22	»,	41,22
Alumine	14,00	13,34	13,92
Peroxyde de fer	21,39	21,23	21,31
Protoxyde de fer	5,03	»	5,03
— de mangan.	1,09	»	1,09
Chaux	2,58	»	2,58
Magnésie	4,70	»	4,70
Potasse	»	6,05	6,05
Soude	»	1,40	1,40
Eau et perte au feu	0,90	»	0,90
Fluor	1,58	»	1,58
	92,49		99,78

(1) Analyse par le carbonate de potasse. — (2) *Id.* par l'acide fluorhydrique. — (3) Moyenne.

(DELESSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 119.)

MICA NACRÉ. Voy. MARGARITE.

MICAPHYLLITE. Voy. ANDALOUSITE.

MICARELLE. Voy. PINITE.

MICHAÉLITE. Voy. RANDONITE.

MICROLITE. Voy. PYROCLORE.

MIDDLETONITE. Voy. COPALE FOSSILE.

MIEL.

Sucre (dans le miel grenu).
Sucre incristallisable (particulièrement dans le miel qui est liquide comme l'huile de térébenthine).
Mannite, suivant Guibourt, qui reste après la fermentation vineuse du miel étendu d'eau.
Matière mucilagineuse insoluble dans l'esprit-de-vin.
Matière extractive colorante brune, qui précipite en jaune l'hydrochlorate d'étain.
Cire; un acide libre; des œufs d'abeilles qui donnent naissance à la putréfaction.

(PROUST, *Anc. Journ.* de Gehl, t. II, p. 78.)

MIÉMITE. Voy. DOLOMIE.

MIÉSITE. Voy. PLOMB PHOSPHATÉ.

MILLET. Paille sèche.

Substances solubles dans l'eau....	42,266
— — — une lessive alcaline caustique.........	19,437
Cire et résine..................	0,777
Fibre végétale..................	37,520
	100,000

MILLET. Cendres.

Potasse......................	0,623
Soude........................	0,086
Chaux........................	0,590
Magnésie.....................	0,370
Alumine......................	0,010
Oxyde de fer.................	0,025
— de manganèse............	0,030
Silice.......................	2,186
Acide sulfurique.............	0,775
— phosphorique............	0,030
Chlore.......................	0,130
	4,855
Parties combustibles et un peu d'eau.	95,145
	100,000

(SPRENGEL, *Ann. agr.* de Roville, t. VIII, p. 214.)

MILLET. Cendres.

Potasse......................	9,58
Soude........................	1,31
Chaux........................	0,61
Magnésie.....................	7,66
Oxyde ferrique...............	0,63
Acide phosphorique...........	18,19
Sulfate de chaux.............	0,60
Chlorure sodique.............	1,43
Silice.......................	59,43

(POLECK, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 72.)

MILOSCHINE. Voy. CHRÔME OXYDÉ.

MIMATÈSE. Voy. PLOMB ARSÉNIATÉ.

MINE D'ACIER. Voy. FER CARBONATÉ.

MINE DE CUIVRE JAUNE. Voy. CUIVRE PYRITEUX.

MINE D'ÉTAIN. Voy. ÉTAIN OXYDÉ.

MINE DE FER BLEUE. Voy. KROKIDOLITE.

MINE DE PLOMB. Voy. GRAPHITE.

MINERAIS. Voy. les métaux qui s'y rapportent.

MINIUM. Voy. OXYDES DE PLOMB.

MISPICKEL. Voy. FER ARSÉNICAL.

MISY. Voy. FER SULFATÉ VERT.

MOELLE.

	(1)	(2)
Suif..................	76	26
Huile.................	24	74
	100	100

(1) M. de bœuf. — (2) M. de mouton.

(HENRI BRACONNOT, *Ann. de Ch.*, t. XCIII, p. 235.)

MOELLE de bœuf.

Membranes et veines..............	1,0
Graisse..........................	96,0
Sérum rouge......................	3,0
	100,0

(BERZELIUS, *Nouv. Journ.* de Gehl, t. II, p. 287.)

MOELLE DE MONTAGNE. Voy. FARINE FOSSILE.

MOHSILE. Voy. CHRICTONITE.

MOLYBDATE D'ALUMINE.

$Al^2O^3,3MoO^3$.

Acide molybdique......	38,33	2695,56
Alumine..............	61,67	642,32
	100,00	3337,88

MOLBYDATE D'AMMONIAQUE.

AzH^4O,MoO^3.

Acide molybdique.......	73,32	898,52
Ammoniaque...........	26,68	325,00
	100,00	1223,52

MOLYBDATE D'ANTIMOINE.

$SbO^3,3MoO^3$.

Acide molybdique......	58,49	2695,56
Oxyde d'antimoine.....	41,51	1912,90
	100,00	4608,46

MOLYBDATE D'ARGENT. AgO,MoO^3.

Acide molybdique......	38,23	898,52
Oxyde d'argent........	61,77	1451,61
	100,00	2350,13

MOLYBDATE DE BARYTE. BaO,MoO^3.

Acide molybdique.......	48,43	898,52
Baryte................	51,57	956,89
	100,00	1855,41

MOLYBDATE DE CADMIUM. CdO,MoO^3.

Acide molybdique.......	53,00	898,52
Oxyde de cadmium......	47,00	796,77
	100,00	1695,29

MOLYBDATES DE CÉRIUM.

Molybdate de peroxyde. $Ce^2O^3,3MoO^3$.

Acide molybdique	65,03	2695,56
Sesquioxyde de cérium	34,97	1449,39
	100,00	4144,95

Molybdate de protoxyde. CeO,MoO^3.

Acide molybdique	42,89	892,52
Protoxyde de cérium	57,11	674,69
	100,00	1567,21

MOLYBDATE DE CHAUX. CaO,MoO^3.

Acide molybdique	71,62	898,52
Chaux	28,38	356,02
	100,00	1254,54

MOLYBDATE DE CHROME.

$Cr^2O^3,3MoO^3$.

Acide molybdique	72,87	2695,56
Sesquioxyde de chrôme	27,13	956,00
	100,00	3651,56

MOLYBDATE DE COBALT.

CoO,MoO^3.

Acide molybdique	65,70	898,52
Oxyde de cobalt	34,30	468,90
	100,00	1367,42

MOLYBDATES DE CUIVRE.

Molybdate de bioxyde. CuO,MoO^3.

Acide molybdique	64,45	892,52
Oxyde noir de cuivre	35,55	495,69
	100,00	1388,21

Molybdate de protoxyde. Cu^2O,MoO^3.

Acide molybdique	50,20	892,52
Oxyde rouge de cuivre	49,80	891,39
	100,00	1783,91

MOLYBDATES D'ÉTAIN.

Molybdate de bioxyde. $SnO^2,2MoO^3$.

Acide molybdique	65,77	1797,04
— stannique	34,23	935,29
	100,00	2732,33

Molybdate de protoxyde. SnO,MoO^3.

Acide molybdique	51,82	898,52
Protoxyde d'étain	48,18	835,29
	100,00	1733,81

MOLYBDATES DE FER.

Molybdate au maximum. $Fe^2O^3,3MoO^3$.

Acide molybdique	73,37	2695,56
Sesquioxyde de fer	26,63	978,41
	100,00	3673,97

Molybdate au minimum. FeO,MoO^3.

Acide molybdique	67,17	898,52
Protoxyde de fer	32,83	439,20
	100,00	1337,72

MOLYBDATE DE LITHINE. LO,MoO^3.

Acide molybdique	83,28	898,52
Lithine	16,72	180,37
	100,00	1078,89

MOLYBDATE DE MANGANÈSE.

MnO,MoO^3.

Acide molybdique	66,83	898,52
Oxyde de manganèse	33,17	445,88
	100,00	1344,40

MOLYBDATES DE MAGNÉSIE.

Molybdate anhydre. MaO,MoO^3.

Acide molybdique	77,67	898,52
Magnésie	22,33	258,35
	100,00	1156,87

Molybdate hydraté. MaO,MoO^3+4HO.

Acide molybdique	55,92	898,52
Magnésie	16,08	258,35
Eau	28,00	450,00
	100,00	1606,87

MOLYBDATES DE MERCURE.

Molybdate de bioxyde. HgO,MoO^3.

Acide molybdique	39,68	898,52
Bioxyde de mercure	60,32	1365,82
	100,00	2264,34

Molybdate de protoxyde. Hg^2O,MoO^3.

Acide molybdique	74,55
Protoxyde de mercure	25,45
	100,00

MOLYBDATE DE NICKEL. NiO,MoO^3.

Acide molybdique	65,67	898,52
Oxyde de nickel	34,33	469,67
	100,00	1368,19

MOLYBDATE DE PALLADIUM.

PaO,MoO^3.

Acide molybdique.......	53,98	898,52
Oxyde de palladium.....	46,02	765,90
	100,00	1664,42

MOLYBDATES DE PLATINE.

MOLYBDATE DE BIOXYDE. $PtO^2,2MoO^3$.

Acide molybdique......	55,63	1797,04
Oxyde de platine......	44,37	1333,50
	100,00	3130,54

MOLYBDATE DE PROTOXYDE. PtO,MoO^3.

Acide molybdique......	40,26	898,52
Oxyde de platine.......	59,74	1333,50
	100,00	2232,02

MOLYBDATE DE PLOMB. PbO,MoO^3.

Acide molybdique	39,185	100,0	898,52
Oxyde de plomb.	60,815	155,2	1394,50
	100,000		2293,02

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 6.)

Voy. PLOMB MOLYBDATÉ, PLOMB JAUNE.

MOLYBDATE DE POTASSE. KO,MoO^3.

Acide molybdique.......	60,37	898,52
Potasse...............	39,63	589,92
	100,00	1488,44

MOLYBDATE DE RHODIUM.

$R^2O^3,3MoO^3$.

Acide molybdique......	62,72	2695,56
Sesquioxyde de rhodium.	37,28	1602,70
	100,00	4298,26

MOLYBDATE DE SOUDE. NaO,MoO^3.

Acide molybdique.......	69,68	898,52
Soude.................	30,32	390,89
	100,00	1289,41

MOLYBDATE DE STRONTIANE.

SrO,MoO^3.

Acide molybdique.......	58,13	898,52
Strontiane.............	41,87	687,28
	100,00	1585,80

MOLYBDATE DE TELLURE.

$TeO^2,2MoO^3$.

Acide molybdique......	64,22	1797,04
Acide tellureux.........	35,78	1001,76
	100,00	2798,80

MOLYBDATE DE THORINIUM.

ThO,MoO^3.

Acide molybdique.......	51,54	898,52
Oxyde de thorinium.....	48,46	844,90
	100,00	1743,42

MOLYBDATE DE VANADIUM.

$VO^2,2MoO^3$.

Acide vanadeux........	62,97	1056,89
Acide molybdique......	37,03	1797,04
	100,00	2853,93

MOLYBDATE DE ZINC. ZnO,MoO^3.

Acide molybdique.......	64,10	898,52
Oxyde de zinc..........	35,90	403,23
	100,00	1301,75

MOLYBDATE DE ZIRCONE.

$Zr^2O^3,3MoO^3$.

Acide molybdique......	70,27	2695,56
Zircone...............	29,73	1140,25
	100,00	3836,81

MOLYBDÈNE. MO.

Équiv[t] 598,52. Dens[é] 8,6.

MOLYBDÈNE SULFURÉ.

Syn. : *Molybdénite.*

	(1)	(2)	(3)
Soufre..............	40	40,4	39,68
Molybdène..........	60	59,6	59,42
	100	100,0	99,10

(1) M. d'Altemberg, par BUCHOS. — (2) M. de Saxe, par BRANDES. — (3) M. de Chester (Pensylvanie), par SEBERT.

(*Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 219.)

MOMIES. Voy. CHAIR.

MOMORDIQUE (momordica elaterium). Suc.

Résine molle avec un principe amer...	12
Matière extractive (amère)...........	26
Fibre ligneuse......................	25
Fécule..............................	28
Gluten..............................	5
Eau.................................	4
	100

(PARIS, *Journ.* de Schw., t. XXXII, p. 339.)

MOMORDIQUE. Suc.

Principe amer	40,3
Matière animale	34,7
Combinaison de potasse avec un acide analogue à l'acide malique	2,8
Chaux combinée avec le même acide	7,0
Nitrate de potasse	6,9
Sulfate et hydrochlorate de potasse et perte	8,3
	100,0

(BRACONNOT, *Journ. de Phys.*, t. LXXXIV, p. 146.)

MOMOSITE. Voy. DOLOMIE.

MONAZITE.

Syn. : *Mengite*.

	(1)	(2)
Acide thorique	»	17,95
— phosphorique	28,05	28,50
Oxyde cérique	40,12	26,00
— lanthanique	27,41	23,94
Chaux	1,46	1,68
Magnésie	0,80	»
Oxyde manganeux	»	1,86
— stannique	1,75	2,10
	99,59	102,03

(1) M. par HERMANN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846. — (2) M. de Miask (Sibérie), par KERSTEN, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 60.

MONAZITOIDE.

Oxyde de cérium	49,35
— de lanthane	21,30
Chaux	1,50
Acide phosphorique	17,94
Subst. semblable à l'acide tantalique	6,27
Eau	1,36
Magnésie	tr.
Protoxyde de fer	tr.

(HERMANN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 147.)

MONÉSIA. Écorce sèche.

Principe aromatique, traces impondérables; matière grasse cristallisable (stéarine), chlorophylle et cire	1,2
Glycyrrhizine	1,4
Monésine (matière âcre analogue à la saponine)	4,7
Tannin ou acide tannique	7,5
Matière colorante rouge assez semblable à celle du quinquina ou du cachou	9,2
Gomme, petite quantité inappréciée.	
Acide malique, malate de chaux	1,3
A reporter	25,3
Report	25,3
Phosphate de chaux, phosphate de magnésie, sulfate de potasse, chlorure de potassium, malate de potasse	3,0
Oxyde de fer, de manganèse, de silicium; Acique pectique ou pectine; Ligneux ou fibre ligneuse	71,7
	100,0

(BERNARD, DEROSNE, O. HENRI et PAYEN, *Journ. de Pharm.*, avril 1841, p. 188.)

MONNAIES. Voy. ALLIAGES.

MONRADITE de Bergen (Suède).

Acide silicique	56,17
Magnésie	31,63
Oxyde ferreux	8,56
Eau	4,04
	100,40

(ERDMANN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844.)

MORELLE (solanum lycopersicum). Pomme.

Mat. volatile d'une odeur désagréable	tr.
Rouge résineux qui colore l'enveloppe	tr.
Partie extractive	0,8
Matière analogue à la bassorine	7,0
Parties membraneuses	1,6
Très-peu d'albumine	»
Malate acide de potasse et de chaux	1,0
Sulfate et hydrochlorate de chaux, phosphate de chaux, silice et oxyde de fer	0,3
Eau, environ	90,0

(JOHN, *Ecrits chim.*, t. IV, p. 9.)

MORIN. Voy. BOIS JAUNE.

MORION. Voy. QUARTZ RÉSINITE NOIR.

MOROPITE. Voy. CHAUX PHOSPHATÉE.

MORPHINE.

	(a)	(b)
Carbone	45,28	61,965
Hydrogène	5,55	5,128
Oxygène	49,17	32,907
	100,00	100,000

(a) THOMSON, *Ch. org.* de Gmelin, p. 391. — (b) COUERBE, *Tr. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 71.

MORPHINE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone	2598,85	72,20	69,0	72,02
Hydrog.	224,63	6,24	6,5	7,01
Azote	177,03	4,92	4,5	5,53
Oxygène	600,00	16,64	20,0	14,84
	3600,51	100,00	100,0	99,40

(a) (b) Calculé d'après la formule $C^{34}H^{18}AzO^{6}$. — (c) BUSSY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIV, p. 191. — (d) DUMAS et PELLETIER, *id.*

Morphine.

	(e)	(f)	(g)	(h)
Carbone	72,340	72,87	72,41	72,66
Hydrog.	6,366	6,86	6,84	6,86
Azote. .	4,995	5,01	5,01	»
Oxygène	16,299	15,26	15,74	»
	100,000	100,00	100,00	

(e) Liebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 167. — (f) (g) (h) Regnault, *id.*, t. LXVIII, p. 132.

MORSINE (matière animale des nids d'hirondelle).

Carbone	54,81	55,05
Hydrogène	7,02	7,10
Azote	11,64	11,66
Oxygène	26,53	26,19
	100,00	100,00

(Mulder, *T. de Ch.* de Berzelius.)

MORTIERS. Voy. Chaux, Chaux carbonatée.

MORVE. Voy. Mucus nasal.

MORVÉNITE.

Silice	47,60	47,59
Alumine	16,39	16,71
Baryte	20,86	20,45
Oxyde de fer	0,65	0,56
Potasse	0,81	»
Soude	0,74	»
Eau	14,16	14,16
	101,21	99,47

(Damour, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 231, 232.)

MOUSSE DE RENNES (cladonia rangiferina). $C^{34}H^{17}O^{14}$.

Carbone	64,01
Hydrogène	4,83
Oxygène	31,16
	100,00

(Rochelder et Heldt, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

MOUTARDE. Semence.

Huile volatile âcre.
Huile grasse.......... 20
Résine.
Gomme.
Albumine.

(John, *Ecrits chim.*, t. IV, p. 153.)

Moutarde.

Huile volatile.
— fixe.
Principe colorant jaune.
Albumine.
Matière blanche cristallisable.
Bimalate de chaux.
Citrate de chaux.
Sulfocyanure de calcium.
Soufre libre.

(Pelouze, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 219.)

Moutarde. Cendres.

	(1)	(2)
Potasse	10,02	12,66
Soude	9,61	4,89
Chaux	21,28	17,34
Magnésie	11,25	14,38
Oxyde ferrique	1,46	1,12
Acide phosphorique	37,41	37,39
— sulfurique	5,41	7,17
Chlorure sodique	0,20	2,27
Silice	3,36	2,78
	100,00	100,00

(1) M. blanche, par James, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 78. — (2) M. noire, *id.*

Voy. Essences.

MUCATE D'AMMONIAQUE.

$C^{12}H^8O^{14}2AzH^4O$.

Carbone	29,83	29,86
Hydrogène	6,67	6,50
Azote	11,39	11,52
Oxygène	52,11	52,12
	100,00	100,00

(Malaguti, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 92.)

MUCATE D'ARGENT. $2AgO,\overline{M}$.

	Tr.		Calc.
Acide mucique	45,38	45,48	45,44
Oxyde d'argent	54,62	54,52	54,56
	100,00	100,00	100,00

(Liebig et Pelouze, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII. p. 133.)

MUCATES DE MERCURE.

Mucate de protoxyde. $2Hg^2O,\overline{M}$.

	Tr.	Calc.
Protoxyde de mercure	65,08	66,58
Acide mucique	34,92	33,42
	100,00	100,00

(Burckardt.)

Mucate de bioxyde. $2HgO,\bar{M}$.

	Tr.	Calc.
Base	49,28	50,83
Acide	50,72	49,17
	100,00	100,00

(E. F. Burckardt, *Rép. de Ch. sc. et ind.*, t. III, p. 192.)

MUCATE D'OXYDE DE MÉTHYLE.

$C^{12}H^{8}O^{14},2C^{2}H^{3}O,2HO$.

Carbone	37,95	1222,960
Hydrogène	6,20	199,672
Oxygène	55,85	1800,000
	100,00	3222,632

(Malaguti, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 95.)

MUCATE DE PLOMB.

Acide mucique	1321,0	48,65
Oxyde de plomb	1394,6	51,35
	2715,6	100,00

(Berzelius, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 311.)

MUCILAGE de la graine de lin.

Substance gommeuse.
— animale ou mucus.
Acide acétique libre.
Acétate de potasse.
— de chaux.
Sulfate de potasse.
Muriate de potasse.
Phosphate de potasse.
— de chaux.
Silice.

(Vauquelin, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 325.)

Mucilage météorique.

Carbone	50,53	51,03
Hydrogène	6,53	6,77
Nitrogène	9,27	9,58
Oxygène	33,67	32,62
	100,00	100,00

(Mulder, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844.)

Mucilage. $C^{12}H^{10}O^{10}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	44,718	44,643	44,680	44,724
Hydrog.	5,836	5,915	5,867	6,142
Oxygène	49,446	49,442	49,453	49,134
	100,000	100,000	100,000	100,000

(*Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. III, p. 28.)

Mucilage. Autre formule. $C^{24}H^{19}O^{19}$.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone	45,578	46,00	45,17	45,43
Hydrog.	6,018	4,96	4,88	5,12
Oxygèn.	48,224	49,04	49,95	49,45
	99,820	100,00	100,00	100,00

(1) M. par Mulder, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847. —(2) M. de guimauve, par le même, *Répert. de Ch.*, 2ᵉ série, t. I, p. 148.—(3) M. de lichen, par le même, *Tr. de Ch. org.* de Liebig. t. III, p. 38. — (4) Pépins de coings, par le même, *id.*

MUCUS.

Le mucus des narines contient, comme l'humeur lacrymale, du sel marin, de la soude caustique et quelques atomes des phosphates de chaux et de soude.

(Fourcroy et Vauquelin, *Ann. de Ch.*, t. X, p. 125.)

Mucus du nez.

Eau	933,7
Matière muqueuse	53,3
Muriate de potasse ou de soude	5,6
Lactate de soude avec une substance animale	3,0
Soude	0,9
Albumine et matière animale insoluble dans l'alcool, mais soluble dans l'eau avec un peu de phosphate de soude	3,5
	1000,0

(Berzelius, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 130.)

Mucus.

	(1)	(2)	(3)
Carbone	50,68	52,41	52,01
Hydrogène	7,06	6,97	6,93
Azote	13,22	12,82	12,82
Oxygène	29,04	27,80	28,24
	100,00	100,00	100,00

	(4)	(5)
Carbone	52,10	50,62
Hydrogène	7,13	6,58
Azote	12,27	10,01
Oxygène	28,50	32,79
	100,00	100,00

(1) M. de la bile, par Gorup-Besancy, *R. sc. et ind.*, 2ᵉ série, t. XII. — (2) (3) (4) (5) M. d'un malade, par Schéerer, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 753.

Mucus de la vésicule biliaire d'un bœuf.

$C^{48}H^{39}Az^{6}O^{17}$.

	Tr.			Calc.
Carbone.	52,54	52,46	52,25	52,84
Hydrog..	7,95	7,64	7,83	7,09
Nitrogène	14,33	14,46	14,84	15,40
Oxygèn. et soufre..	25,18	25,44	25,08	24,67
	100,00	100,00	100,00	100,00

(Kemp, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844.)

Mucus de la trachée-artère.

	(1)	(2)
Mucilage proprement dit.	23,754	53,405
Extrait aqueux........	8,006	18,000
Extrait alcoolique......	1,810	4,070
Graisse...............	2,887	6,490
Sel marin.............	5,825	18,095
Sulfate sodique.........	0,400	0,880
Carbonate sodique......	0,198	0,465
Phosphate sodique......	0,080	0,180
— potassique avec un peu de fer........	0,974	2,190
Carbonate potassique...	0,291	0,655
Acide silicique, avec sulfate potassique.......	0,255	0,570
Eau.................	955,220	»

(1) M. humide. — (2) M. sec.

(Vasse, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

MULLÉRINE. Voy. Tellure auro-plumbifère.

MULLICITE. Voy. Vivianite.

MURCHISONITE. Voy. Orthose.

MUREXANE. $C^{6}Az^{2}H^{4}O5$.

Syn. : *Acide purpurique.*

	Tr.	Calc.	
Hydrogène.....	4,54	49,91	3,66
Carbone........	27,27	458,64	33,64
Oxygène.......	36,36	500,00	36,76
Azote..........	31,81	354,08	25,94
	99,98	1362,60	100,00

(Prout, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 205.)

Murexane.

Carbone	33,514	33,900	32,571	33,181
Azote..	25,723	25,723	25,723	25,723
Hydrog.	3,711	3,795	3,716	3,670
Oxygèn.	37,052	36,582	37,990	37,426
	100,000	100,000	100,000	100,000

(Wohler et Liebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 324.)

MUREXIDE. $C^{12}Az^{5}H^{6}O^{8}$.

	Tr.		
Carbone.....	34,425	33.900	34,453
Azote........	33,120	32.813	33,140
Hydrogène...	3,115	3,044	3,066
Oxygène.....	29,340	30,243	29,341
	100,000	100,000	100,000

	Tr.		Calc.	
Carbone	34,093	33,507	917,220	34,26
Azote..	32,813	32,624	885,200	33,06
Hydrog.	3,000	2.708	74,877	2,79
Oxygèn.	30,094	31,161	800.000	29,89
	100,000	100,000	2677,297	100,00

(Wohler et Liebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 321.)

MURIACITE. Voy. Chaux anhydro-sulfatée.

MURIER. Cendres.

Sels alcalins.

Acide carbonique....	22,6	»	23,0
— sulfurique.....	8,0	»	8,3
— muriatique....	0,4	»	4,0
Silice..............	1,0	»	»
Potasse..........	68,0	»	52.0
Soude...........		»	11.5
	1,000	»	98,8

Matières insolubles.

Acide carbonique....	18,7	27,1	42,0
— phosphorique..	5,4	11,6	1,8
Silice..............	1,3	7,7	2,9
Chaux.............	55,6	46,7	46,1
Magnésie..........	7,2	5,2	4,6
Oxyde de fer.......	»	0,3	0,5
— de manganèse.	»	0,5	1,3
Charbon, etc........	»	»	»
	100,2	99,1	99,2
Phosphate de chaux..	11,0	22,3	2,3
— de fer.....	»	1,3	1,3

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 262.)

MUROMONTITE de Marersberg (Saxe).

Silice........................	31,089
Alumine.....................	2,235
Glucine......................	5,516
Yttria........................	37,143
Protoxyde de fer...............	11,231
Magnésie....................	0,424
Protoxyde de manganèse........	0,905
Chaux.......................	0,707
Soude.......................	0,651
A reporter...	89,901

Report......	89,901
Potasse	0,170
Lanthane	3,536
Protoxyde de cérium	5,544
Eau et perte	0,849
	100,000

(KERNDT, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 225.)

MUSC.

Extrait par l'éther : graisse, cholestérine, un peu d'acides gras, saturés avec de l'ammoniaque, traces d'huile volatile	13,000
Extrait alcoolique : cholestérine, sels d'ammoniaque avec acides gras, huile volatile, chlorures potassique, sodique, ammonique et calcique, et un acide indéterminé combiné avec les mêmes bases	6,000
Extrait aqueux : les chlorures précédents, l'acide combustible indéterminé, gélatine, matière carbonée soluble dans l'eau	19,100
Extrait par l'ammoniaque : albumine et phosphate calcique	12,000
Tissu fibreux, carbonate et phosphate calcique, poils et sable	2,750
Ammoniaque volatilisée pendant la dessiccation	0,225
Eau	46,925
	100,000

(GUIBOURT et BLONDEAU, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

Musc.

Graisse non saponifiée	1,1
Cholestérine contenant de la graisse précédente	4,0
Résine amère particulière	5,0
Extrait alcoolique, acide lactique libre et sels	7,5
Extrait aqueux, matière particulière combinée avec de la potasse et de l'ammoniaque et sels solubles dans l'eau	36,5
Résidu sableux insoluble	0,4
Eau et ammoniaque dégagée de l'acide lactique	45,5
	100,0

(GEIGER et REIMANN, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

MUSCADE.

Stéarine	120
Elaïne	38
Huile volatile	30
Acide	4
A reporter....	192
Report.....	192
Fécule	12
Gomme	6
Fibre ligneuse	270
Perte	20
	500

(BONASTRE, *Journ. de Pharm.*, t. IX, p. 281.)

MUSCLES. Voy. CHAIR.

MUSCOÏDE. Voy. PLOMB PHOSPHATÉ.

MUSITE. Voy. PARISITE.

MUSSITE. Voy. PYROXÈNE.

MYCOMÉLINATE D'AMMONIAQUE.

Acide mycomélinique	3764,075
Ammoniaque	214,478
	3978,553

(*Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 217.)

MYRICA. Voy. GALÉ.

MYRICINE. $C^{10}H^{5}O$.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone.	80,17	80,28	78,03	78,26
Hydrog..	13,32	13,34	11,68	11,50
Oxygène.	6,51	6,38	9,94	10,24
	100,00	100,00	99,65	100,00

(*a*) (*b*) LÉVY, *C. R.*, t. XVI. — (*c*) (*d*) MULDER, *Tr. de Ch.* de Berzelius, t. II, p. 869.

MYRISTATE D'ARGENT.

$AgO,C^{28}H^{27}O^{3}$.

	Calc.	
Carbone	2140,18	50,61
Hydrogène	336,94	7,94
Oxygène	300,00	7,13
Oxyde d'argent	1451,61	34,32
	4228,73	100,00

	Tr.		
Carbone	49,48	49,61	49,60
Hydrogène	8,03	7,94	8,06
Oxygène	7,82	7,78	7,67
Oxyde d'arg.	34,67	34,67	34,67
	100,00	100,00	100,00

MYRISTATE DE BARYTE.

$BaO,C^{28}H^{27}O^{3}$.

	Calc.		Tr.	
Carbone..	2140,18	57,32	56,91	57,09
Hydrogène	336,94	9,02	8,94	8,95
Oxygène..	300,00	8,04	8,26	8,09
Baryte....	956,88	25,62	25,89	25,87
	3734,00	100,00	100,00	100,00

MYRISTATE DE POTASSE.

$KO,C^{28}H^{27}O^{3}$.

	Calc.		Tr.	
Carbone..	2140,18	63,65	63,75	63,54
Hydrogène	336,94	10,00	10,16	10,15
Oxygène..	300,00	8,92	8,70	8,92
Potasse...	589,91	17,52	17,39	17,39
	3367,03	100,00	100,00	100,00

MYRISTINE. $C^{118}H^{115}O^{18}$.

	Calc.	
Carbone...............	9019,33	75,65
Hydrogène............	1285,37	11,82
Oxygène..............	1500,00	12,53
	11804,70	100,00

	Tr.		
Carbone.........	75,55	75,19	75,54
Hydrogène.......	12,22	12,36	12,22
Oxygène........	12,23	12,45	12,24
	100,00	100,00	100,00

(PLAYFAIR, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 101.)

MYRRHE.

	(1)	(2)
Résine....................	23,0	27,8
Huile volatile..............	2,5	2,6
Gomme...................	47,0	54,4
Mucilage végétal...........	12,0	9,3
Sels (sulfate, benzoate, acétate, malate de potasse et de chaux)..................	00,0	1,4
A reporter....	84,5	95,5
Report....	84,5	95,5
Substances étrangères.......	00,0	1,6
Pertes....................	15,5	2,9
	100,0	100,0

(BRACONNOT et BRANDES, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VII, p. 328.)

MYRRHE.

Résine contenant un peu d'huile essentielle..................	17	34
Matière gommeuse soluble......	33	66
	50	100

(PELLETIER, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 53.)

MYRRHE.

Résine.........................	44,760
Gomme (arabine)...............	40,818
Huile volatile................	2,183
Eau..........................	1,475
Matières étrangères et cendres....	7,512

(RIECKOLDT, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

MYSORINE.

Syn. : *Carbonate de cuivre anhydre.*

Acide carbonique................	16,70
Peroxyde de cuivre...............	60,75
— de fer..................	19,50
Silice.........................	2,10
Perte.........................	0,95
	100,00

(THOMSON, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 540.)

N

NACRE DE PERLE.

Carbonate de chaux	66
Membrane	64
	100

(*Syst. de Ch.* par Thomson, t. IV, p. 509.)

Voy. Os.

NACRITE.

Syn. : *Talc écailleux; talc granulaire.*

	(1)	(2)	(3)
Potasse	»	17,5	8,0
Silice	60,20	50,0	56,0
Alumine	30,83	26,0	18,0
Oxyde de fer	3,55	5,0	4,0
Eau	5,00	»	»
Chaux	trace.	1,5	3,0
Perte	0,42	»	»
	100,00	100,0	89,0

(1) N. par John, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 427. — (2) N. du Saint-Gothard, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 516. — (3) N. de l'île de Naxos, par le même, *id.*

NADELERZ.

Soufre	18,78
Bismuth	27,93
Plomb	40,10
Cuivre	12,53
	99,34

(Chapman, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 161.)

NADELSTEIN. Voy. Mésotype.

NAPHTALASE. $C^{20}H^7O$.

	Tr.	Calc.
Carbone	87,00	88,80
Hydrogène	4,80	5,10
Oxygène	8,20	6,10
	100,00	100,00

(Regnault, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 386.)

NAPHTALATE D'AMMONIAQUE.

$AzH^4O,C^{16}H^4O^6$.

	Tr.		Calc.
Carbone	52,22	52,11	51,16
Hydrogène	4,48	4,88	4,95
Oxygène	34,30	33,95	34,83
Azote	9,00	9,06	9,06
	100,00	100,00	100,00

(Laurent, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 120.)

NAPHTALIDAME. $C^{20}H^9Az$.

		Calc.
Carbone	1500,00	83,82
Hydrogène	112,50	6,28
Azote	177,04	9,90
	1789,54	100,00

	Tr.				
Carbone	83,84	84,00	83,90	»	»
Hydrog.	6,61	6,51	6,40	»	»
Azote	»	»	»	9,01	9,62

(Zinin, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 288.)

NAPHTALIDINE. $C^{20}H^9Az$.

	Tr.	Calc.
Carbone	83,90	83,82
Hydrogène	6,40	6,28
Nitrogène	9.62	9.90
	99,92	100,00

(Zinin, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844.)

NAPHTALIMIDE. $C^{20}H^5O^6Az$.

		Calc.
Carbone	764,37	64,55
Hydrogène	31,20	2,64
Oxygène	300,00	25,34
Azote	88,52	7,47
	1184,09	100,00

	Tr.		
Carbone	64,50	64,63	64,82
Hydrogène	3,37	2,77	3,17
Oxygène	23,23	23,70	23,11
Azote	8,90	8,90	8,90
	100,00	100,00	100,00

(Laurent, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 122.)

NAPHTALINE. $C^{10}H^4$.

Dens[é] 1,048. Fus[n] à 79°. Ebull[n] à 212°. Dens[é] de vap. 4,52.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Oxygène	»	»	0,7	»
Carbone	1530,40	93,9	91,6	90
Hydrogène	100,00	6,1	7,7	10
	1630,40	100,0	100,0	100

(a) (b) (c) Ure, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 42. — (d) Thomson, *id.*

NAPHTALINE.

	(e)	(f)	(g)	(h)
Carbone..	94,389	94,685	93,75	93.90
Hydrogène	5,611	5,314	6,25	6.10
	100,000	100,000	100,00	100,00

(e) (f) CH. OPPERMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 42. — (g) FARADAY, *id.*—(h) LAURENT, *id.*, p. 221.

NAPHTALINE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone..	94,620	94,34	94,598	94,40
Hydrogène	6,520	6,26	6,289	6,22
	101,140	100,60	100,887	100,66

	(e)	(f)	(g)	(h)
Carbone..	95,02	93,66	92,390	94,500
Hydrogène	5,58	6,14	9,210	6,520
	100,60	99,80	101,600	101,020

(a) (b) (c) (d) (e) (f) WOSKRESENSKY, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 248.—(g) (h) MITSCHERLICH, *id.*

NAPHTALINE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone.....	94,3	94,2	94,6	6,3
Hydrogène...	6,2	6,1	6,1	93,7
	100,5	100,3	100,7	100,0

	(e)	(f)	(g)
Carbone.........	6,29	6,31	94,76
Hydrogène......	93.86	93,84	6,16
	100,15	100,15	100,92

(a) (b) (c) LIEBIG, *C. R.*, t. VI.—(d) (e) (f) DUMAS et STASS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 45.—(g) PELLETIER et PH. WELTER, *C. R.*, t. VI.

NAPHTE. Voy. ESSENCE DE NAPHTE.

NAPOLÉONITE. Roche de Corse composée d'albite et d'amphibole.

NARCÉINE. $C^{28}H^{20}AzO^{12}$.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone.	57,018	57,130	54,73	59,906
Azote...	4,760	»	4,33	»
Hydrog..	6,637	6,606	6,52	6,645
Oxygène.	31,585	»	34,42	»
	100,000		100,00	

(a) (b) (c) COUERBE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 152.—(d) PELLETIER, *id.*, t. L, p. 268.

NARCISSE DES PRÉS. Pétales.

Matière grasse odorante jaune........	6
Matière colorante jaune.............	44
Gomme..........................	24
Fibre végétale....................	26
	100

(CAVENTOU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IV, p. 321.)

NARCOTINE. $C^{40}H^{20}AzO^{12}$.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.........	68,88	65,00	65,60
Hydrogène......	5,91	5,50	5,60
Azote...........	7,21	2,51	3,45
Oxygène........	18,00	26,99	25,35
	100,00	100,00	100,00

	(d)	(e)
Carbone..............	3057,48	65,27
Hydrogène............	249,59	5,32
Azote................	177,03	3.78
Oxygène..............	1200,00	25,63
	4684,10	100,00

(a) DUMAS et PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIV, p. 191.—(b) J. LIEBIG, *id.*, t. XLVII, p. 182.—(c) REGNAULT, *id.*, t. LXVIII, p. 140.—(d) (e) Calculé.

NATROCALCITE. Voy. CALCITE.

NATROLITE. Voy. MÉSOTYPE.

NATROLITE D'HESSELKULA. Voyez WERNÉRITE.

NATRON. Voy. SOUDE CARBONATÉE.

NATRONSPODUMEN. Voy. OLIGOCLASE.

NAVETS.

1 de navet séché à 110° dans le vide s'est réduit à 0,075.

1 de navet sec donne 0,0758 cendres.

Carbone...............	42,80	42,93
Hydrogène.............	5,54	5,61
Oxygène...............	42,40	42,20
Azote.................	1,68	1,68
Cendres...............	7,58	7,58
	100,00	100,00

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 227.)

NAVETS jaunes.

Azote..................	1,45	1,98
Carbone................	45,34	43,19
Hydrogène..............	6,61	3,68
Oxygène................	42,59	42,96
Soufre.................	0,10	0,14
Cendres................	4,01	7,02
Mat. azot. desséch. à 100°.	9,25	12.64
— — fraîches.......	1,54	1,54
Eau....................	83,28	87,75

(HORSFOLD, *Ann. der Ch. und Pharm.*, v. Lieb. et Wœhler, t. III, p. 373.)

Navet. Cendres des feuilles du navet blanc.

Sable et charbon	9,385
Silice	5,475
Acide sulfurique	8,566
Phosphate ferrique	1,187
Magnésie	6,636
Potasse	23,311
Soude	1,878
Acide phosphorique	1,048
Sel marin	2,897
Chaux	22,724
Acide carbonique	17,377
	100,584

(Namur, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. XII.)

NÉCROSE DU RADIUS.

	(1)	(2)	(3)
Eau	10,70	»	»
Graisse	0,80	1,22	»
Cartilages osseux solubles dans l'acide hydrochlorique	»	»	5,02
— insolubles dans l'ac. hydrochlorique	25,25	19,58	27,23
Phosphate de chaux	56,25	72,63	52,26
Carbonate de —	7,08	4,03	10,21
Phosph. de magnésie	0,07	1,93	1,05
Fluorure de calcium	»	»	1,00
Chlorure de sodium	tr.	0,61	0,25
Soude	»	»	0,92
Peroxyde de fer	tr.	»	1,05
— de mang. et perte	»	»	

(1) Schultze. — (2) Bibra. — (3) Analyse du fémur d'un homme sain, par Marchand.

(*Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 467.)

NEEDLESTONE de Dumbarton.

Silice	36,8
Alumine	31,4
Chaux	15,4
Magnésie	0,2
Peroxyde de fer	0,6
Eau	13,0
	97,4

(Thomson, *J. de Ph.*, t XVII, p. 121.)

NEIGE ROUGE.

Neige d'Idria, en Carniole. Poussière rouge contenue dans la neige.

Silice	36,75
Alumine	11,75
Chaux carbonatée	17,50
Fer	6,25
Titane	3,75
Matière organique	24,00
	100,00

(Vauquelin, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIX, p. 441.)

NEIGE INFLAMMABLE.

Carbone	0,615
Hydrogène	0,070
Oxygène	0,315
	1,000

(Hermann, *Ann.* de Pogg, t. XXVIII, p. 566.)

NÉKRONITE. Voy. Orthose.

NÉMALITE. Voy. Magnésie hydratée.

NÉNUPHAR. Racine.

Amidon.
Muqueux.
Tannin et acide gallique.
Matière végéto-animale.
Résine et matière grasse.
Sel ammoniacal.
Malate et phosphate de chaux.
Acide tartrique.
Acétate de potasse et sucre incristallisable.
Ulmine et ligneux.

(Morin, *Journ. de Pharm.*, t. VII, p. 465.)

NÉO-CACHOU.

Tannin colorant les sels de fer en vert	32,20
Acide gallique	35,00
Matière colorante et extractive	18,80
Fibre végétale, albumine	12,00
	98,00

(*R. sc. et ind.*, 2e série, t. XIII, p. 231.)

NÉOCTÈSE. Voy. Scorodite.

NÉOLITHE.

Silice	52,28	47,35
Alumine	7,33	10,27
Magnésie	31,24	24,73
Protoxyde de fer	3,79	7,92
— de manganèse	0,89	2,64
Chaux	0,28	»
Eau	4,04	6,28
	99,85	99,19

(Schéerer, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 174.)

NÉOPLASE. Voy. Fer sulfaté rouge et Nickel arsénié.

NÉPHÉLINE.

Syn. : *Beudantine; davyne; covellinite; sommite; fettstein; schorl-blanc; pinguite; carolinite; pierre grasse; lithrode; pseudo-néphéline; éléolite.*

	(1)	(2)	(3)
Silice	44,29	43,36	43,70
Alumine	33,28	33,49	32,31
Soude	15,44	13,36	15,83
Potasse	4,94	7,13	5,60
Chaux	1,77	0,90	0,84
Oxyde de mangan.	0,65	1,50	1,07
Eau	0,21	1,39	1,39
	100,58	101,13	100,74

	(4)		(5)	(6)
Silice	44,11		42,97	46,00
Alumine	33,73		33,28	49,00
Soude	20,16		»	»
Chaux	»		12,02	2,00
Ox. de mang.	»	ox. de fer.	1,25	1,00
Eau	0,62		7,43	»
Perte	»		»	2,00
	98,62		96,95	100,00

(1) N. du Katzembuckel, par SCHÉERER, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 404. — (2) *Id.*, par GMELIN, *id.* — (3) *Id.*, par SCHÉERER, *id.* — (4) N. de la Somma, par ARFVEDSON, *id.* — (5) N. par COVELLI, par le même, *id.* — (6) N. par VAUQUELIN, *Journ. des Mines*, t. V, p. 279.

NÉPHÉLINE. Éléolithe ou pierre grasse ou fettstein.

	(1)	(2)	(3)
Silice	45,54	44,19	44,00
Alumine	33,53	34,42	34,00
Soude	15,86	16,87	»
Potasse	4,50	4,73	16,50
Chaux	0,84	0,52	0,12
Magnésie	»	0,68	»
Oxyde de fer	»	0,65	4,00
Eau	»	0,60	»
Perte	»	»	1,38
	100,24	102,66	100,00

	(4)	(5)
Silice	46,50	46,50
Alumine	30,25	30,25
Soude	18,00	»
Potasse	»	18,00
Chaux	0,75	0,75
Magnésie	»	»
Oxyde de fer	1,00	1,00
Eau	2,00	2,00
Perte	»	1,50
	98,50	100,00

(1) E. brune, par SCHÉERER, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 407. — (2) E. verte, par GMELIN, *id.* — (3) E. par VAUQUELIN, *Journ. des Mines*, août 1811, p. 139. — (4) E. par WERNER, *id.*, 1812, p. 91. — (5) *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 395.

NÉPHÉLINE.

	(1)	(2)	(3)
Silice	44,45	42,42	44,62
Alumine	31,92	34,06	37,36
Soude	15,71	15,13	8,00
Potasse	5,17	6,43	»
Chaux	0,28	0,33	2,75
Magnésie	»	»	tr.
Ox. de mang. et ferriq.	1,10	0,61	1,00
Eau	2,07	0,92	6,00
	100,70	99,90	99,73

(1) Eléolithe, par SCHÉERER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841. — (2) E. par BROMEIS, *id.* — (3) Lithrode par JOHN, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 103.

NÉPHRITE.

Syn. : *Pierre de hache*; *céraunite; jade néphrétique.*

Silice	50,50
Alumine	10,00
Magnésie	31,00
Oxyde de fer	5,50
— de chrôme	0,05
Eau	2,75
	99,80

(KASTENER, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. XXXI, p. 317.)

Voy. SERPENTINE.

NERFS optiques.

Eau	70,36
Matière grasse blanche phosphorée et analogue à celle du cerveau	4,40
Osmazôme et chlorure de sodium	0,42
Matière soluble dans l'eau bouillante et analogue à la gélatine	2,75
Albumine	22,07
	100,00

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLV, p. 220.)

NEUROLITE.

Silice	73,00
Alumine	17,35
Chaux	03,25
Magnésie	01,50
Peroxyde de fer	00,40
Eau	04,30
	99,80

(THOMSON, *Tr. de Min.*, t. I, p. 355.)

NEWKIRKITE. Voy. ACERDÈSE.

NICÈNE MONOCHLORÉ. $C^{10}H^{8}Cl$.

	Tr.		
Carbone	61,06	60,76	60,55
Hydrogène	5,78	5,43	5,66
Chlore	34,61	34,72	34,76
	101,45	100,91	100,97

NICÈNE MONOCHLORÉ.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	60,64	60,53	60	60,0
Hydrogène ..	5,40	5,35	5	5,0
Chlore......	34,72	34,64	35	35,0
	100,76	100,52	100	100,0

(SAINT-ÈVRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 497.)

NICKEL.

Ni. Eqt 369,67. Densté 8,67 forgé, 8,28 fondu.

Genre minéralogique. Voy. les espèces : NICKEL SULFURÉ ; NICKEL BISMUTHIFÈRE ; NICKEL ARSÉNICAL ; NICKEL ANTIMONIAL ; NICKEL ANTIMONIÉ SULFURÉ ; NICKEL ARSÉNIO-SULFURÉ ; NICKEL ARSÉNIATÉ ; NICKEL ARSÉNIÉ ; PIMELITE.

NICKEL du commerce.

Nickel........................	89,35
Cuivre........................	7,96
Fer...........................	2,69
	100,00

(SCHNABEL, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 159.)

NICKEL ANTIMONIAL d'Andréasberg.

Nickel..................	28,94	27,05
Antimoine...............	63,73	59,70
Fer.....................	0,86	0,84
Sulfure de plomb.........	6,42	12,35
	99,95	99,94

(STROMEYER et HAUSSMANN, *Inst.*, 1834.)

NICKEL ANTIMONIAL.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Nickel.....	33,0	34,5	33,75	29,43
Fer.......	1,4	1,4	1,04	1,83
Arsenic....	33,0	32,2	33,06	2,65
Antimoine.	27,8	28,0	27,90	50,84
Soufre.....	2,8	2,5	2,65	17,38
Quartz	2,0	2,0	2,00	»
	100,0	100,6	100,40	102,13

(1) (2) (3) N. de Belen, par BERTHIER, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 580. — (4) N. du Hartz, par RAMMELSBERG, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. IV, p. 329.

NICKEL ANTIMONIÉ SULFURÉ.

Syn. : *Antimoine sulfuré nickélifère ; antimonickel.*

NICKEL ANTIMONIÉ SULFURÉ

	(1)	(2)	(3)	(4)
Nickel...	25,25	27,10	26,10	27,26
Soufre...	15,25	15,76	16,40	15,98
Antimoin.	47,75	55,11	47,56	55,76
Arsenic..	11,75	»	9,94	»
	100,00	97,97	100,00	99,00

(1) N. de Frensberg, par KLAPROTH. — (2) N. de Harzgerode, par THOMSON. — (3) N. de Frensberg, par ULMANN. — (4) N. de Harzgerode, par ROSE.

(*Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 582.)

NICKEL ARSÉNIATÉ.

Syn. : *Nickel oxydé ; nickéleïne.*

	(1)	(2)	(3)
Acide arsénique..	36,97	38,90	37,73
Oxyde de nickel..	37,35	35,00	36,10
— de fer.....	1,13	»	»
Acide sulfurique..	0,23	»	»
Protox. de cobalt.	»	2,21	1,10
Eau............	24,32	24,02	23.92
	100,00	100,13	98,85

	(4)	(5)
Acide arsénique...........	38,30	36,8
Oxyde de nickel...........	36,20	36,2
Protoxyde de cobalt........	1,53	2,5
Argile ferrugineuse........	»	tr.
Eau.....................	23,91	24.5
	99,94	100,0

(1) N. par STROMEYER, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 585. — (2) N. de la mine d'ADAM HEBEN, *id.* — (3) N. de WEISSEN HIRSCH. *id.* — (4) N. de Gottesgeschick, par SCHNEIBERG, *id.* — (5) N. d'Allemont (Isère), *Ann. des Mines*, t. IV, p. 473.

NICKEL ARSÉNICAL.

Syn. : *Kupfernickel ; nickéline.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Arsenic..	48,80	34,07	54,72	54,35
Nickel...	39,94	52,58	42,20	44,98
Fer.....	»	10,06	0,33	0,21
Mangan.	trace.	»	»	»
Plomb...	»	»	0,32	»
Cuivre. .	»	»	»	0,11
Soufre. .	2,00	1,01	0,42	0,14
Cobalt...	0,16	3,28	»	»
Antimoine	8,00	»	»	»
	98,90	101,00	97,99	99,79

(1) N. d'Allemont (Isère), par BERTHIER, *Ann. des Min.*, t. IV, p. 471. — (2) N. de Berlin, par FRANCIS, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842. — (3) N. de Riechelsdorf, par STROMEYER, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. II, p. 576. — (4) N. de Krageroé, par SCHÉERER, *R. sc. et ind.*, t. XXIII, p. 195.

ARSÉNICAL

	(5)	(6)	(7)
c.	46,42	72,64	71,30
	48,90	20,74	28,14
th	»	»	2,19
	0,34	3,25	»
	0,56	»	»
	»	»	0,50
	6,80	»	0,14
	»	3,37	»
	103,02	100,00	102,27

'. de Kapfermield, par PFAFF, Tr. de Min. de oy, t. II, p. 576. — (6) N. arsénical blanc de dorf, par BOOTH, id. — (7) N. de Schnee-par THOMSON, id.

ARSÉNICAL du Valais.

	0,2675
	0,0393
	0,0140
	0,0290
c (par différence)	0,6502
	1,0000

(ER, *Ann. des Mines*, 1836.)

DE NICKEL, de l'usine de Wissem- près de Dillenbourg.

	55,575
	2,925
	0,600
c.	31,975
	7,955
insoluble	0,125
	0,845
	100,000

BEL, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848,).)

L ARSÉNIÉ.

Nickel oxydé noir ; néoplase.

de nickel.

ırsénieux.

ER, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. II, p. 579.)

L ARSÉNIO-SULFURÉ.

Nickel gris ; disomose.

	(1)	(2)	(3)	(4)
	48	45,90	45,37	53,32
	14	12,36	19,34	14,40
	27	24,42	29,94	27,00
	»	»	0,92	»
	11	10,16	4,11	5,29
	»	»	0,90	»
	100	92,84	100,58	100,01

ckel gris de Kamsdorf, par DOBEREINER, *Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 583. — (2) N. de ing, par PFAFF, *id.* — (3) N. de Loos, par us, *id.* — (4) N. par le même, *Ann. de Ch.*, t. XVII, p. 236.

NICKEL ARSÉNIO-SULFURÉ.

	(1)	(2)	(3)
Nickel	16,2390	35,5	29,9
Fer	11,1238	»	4,1
Cobalt	4,2557	»	0,9
Cuivre	0,7375	»	»
Plomb	0,5267	»	»
Arsenic	56,2015	45,2	45,4
Soufre	10,7137	19,3	19,3
Antimoine	trace	»	»
Gangue	»	»	0,9
	99,7979	100,0	100,5

	(4)	(5)
Nickel	30,0	38,42
Fer	3,3	2,09
Cobalt	0,6	»
Cuivre	»	»
Plomb	»	»
Arsenic	53,6	42,52
Soufre	»	14,22
Antimoine	»	»
Gangue	»	1,87
	87,5	99,12

(1) N. de Vodun, par STROMEYER, *Philosophical Magazine*, septembre 1820, p. 227. — (2) N. par BERZELIUS, *Tr. des Essais*. — (3) N. par HOFFMANN, *id.* — (4) N. par ROSE, *id.* — (5) N. de Schladmig, par LAW, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 244.

NICKEL ARSÉNIO-SULFURÉ.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Soufre	16,35	16,11	16,91	14,63
Arsenic	39,04	39,88	39,40	48,75
Nickel	19,59	27,90	28,62	26,96
Cobalt	14,12	0,83	2,88	»
Fer	11,13	14,97	12,19	9,66
	100,23	99,69	100,00	100,00

	(5)	(6)	(7)
Soufre	13,45	14,42	14,00
Arsenic	49,84	50,90	45,34
Nickel	25,55	25,91	37,34
Cobalt	»	»	trace
Fer	9,28	9,71	2,50
Plomb	»	»	0,82
	98,12	100,94	100,00

(1) (2) (3) N. de Schladmig, par PLESS, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846. — (4) (5) (6) N. par GOEWE, *id.* — (7) N. de Lichtemberg (Bavière), par KOBELL, *id.*

NICKEL ARSÉNIO-SULFURÉ.

Arsenic	48,06
Soufre	19,29
Nickel	30,80
Fer	2,99
Silice	1,00
	102,14

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 239.)

NICKEL GRIS. Voy. NICKEL ARSÉNIO-SULFURÉ.

NICKEL NATIF. Voy. NICKEL SULFURÉ.

NICKEL OXYDÉ. Voy. NICKEL ARSÉNIATÉ.

NICKEL OXYDÉ NOIR. Voy. NICKEL ARSÉNIÉ.

NICKEL SULFURÉ. *

Syn. : *Nickel natif ; pyrite capillaire ; harkise.*

	(a)	(b)	(c)
Arsenic	»	»	44,01
Soufre	34,26	36,45	18,83
Nickel	64,35	18,35	30,30
Fer	»	42,70	6,00
Cuivre	»	1,16	»
Antimoine	»	»	0,86
	98,61	98,66	100,00

(a) ARFVEDSON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVII, p. 182. — (b) SCHÉERER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845. — (c) RAMMELSBERG, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 273.

NICKEL SULFURÉ BISMUTHIFÈRE.

Nickel	40,65
Bismuth	14,11
Soufre	38,46
Fer	3,18
Cobalt	0,28
Cuivre	1,68
Plomb	1,58
	99,74

(KOBELL, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 574.)

MINERAI DE NICKEL. 5,03 grammes ont donné :

Soufre	0,109
Bismuth	0,664
Arsenic	1,778
Fer	0,049
Cobalt	0,164
Nickel	2,178
Cuivre	0,079

(SCHNEIDER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 249.)

NICKELGLANZ. Voy. NICKEL SULFURÉ.

NICKELINE. Voy. NICKEL ARSÉNICAL.

NICKELOCRE. Voy. NICKEL ARSÉNIATÉ.

NICOTIANINE.

Carbone	71,52
Hydrogène	8,23
Azote	7,12
Oxygène	13,13
	100,00

(BARRAL, *C. R.*, t. XXI, p. 1374.)

NICOTINE. $C^{10}H^{8}Az$.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone	66,60	68,05	75,85	73,26
Hydrog.	9,57	9,45	9,98	9,65
Azote	23,83	22,50	17,70	17,09
	100,00	100,00		100,0

	(e)	(f)	(g)	(h)
Carbone	73,33	73,04	75,00	74,3
Hydrog.	9,42	9,72	9,98	8,8
Azote	17,04	17,24	17,70	17,3
	99,79	100,00	102,68	100,4

(a) (b) POSSELT et REIMANN. *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 213. — (c) (d) ORTIGOSA, *id.* — (e) (f) (g) BARRAL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. VII, p. 153. — (h) MELSENS, *id.*, t. IX, p. 470.

NIDS D'HIRONDELLE.

Matière animale particulière	90,26
Graisse solide et incolore	0,22
Sel calcique soluble à acide organique	0,53
Sel marin avec des traces de chlorure magnésique	3,47
Sulfate sodique	0,77
Phosphate calcique avec des traces de magnésie et de carbonate calcique	4,75
	100,00

(MULDER, *Tr. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 804.)

NIGELLE. Graines.

La dissolution éthéro-alcoolique contenait :

Huile grasse (renfermant de la stéarine et de l'élaïne)	0,358
Huile essentielle (formée de stéaroptène et d'élœoptène)	0,008
Résine verte, semblable à la chlorophylle	
Matière opalisante, mucilage	0,006
Résine brune	0,002
Acide tannique précipitant les sels de fer en vert	des traces
Matière amère particulière (nigelline)	0,012

La dissolution alcoolique étendue contenait :

Albumine des semences (émulsine)	0,009
Gomme avec matière extractive	0,035
La dissolution aqueuse : gomme légèrement hygrométrique	0,024
La dissolution de potasse : spermine	0,292
Résidu insoluble : fibre végétale	0,174
Eau	0,080
	1,000

(REINSCH, *Journ. de Pharm.*, août 1842, p. 129.)

NIGRINE. Voy. Fer titané.

NINAPHTASE. $C^{20}H^7AzO^4$.

	Calc.		Tr.
Carbone	1500,0	69,35	68,70
Hydrogène	87,8	4,06	4,07
Oxygène	400,0	18,49	18,93
Azote	175,0	8,10	8,30
	2162,8	100,00	100,00

(Laurent.)

NINAPHTÈSE. $C^{20}H^6O^8Az^2$.

	Calc.	Tr.
Carbone	55,4	54,8
Hydrogène	2,7	2,9
Oxygène	29,1	29,6
Azote	12,8	12,7
	100,0	100,0

(Laurent.)

NINAPHTINE. $C^{40}H^{11}O^{20}Az^5$.

	Calc.		Tr.
Carbone	1500,0	49,90	49,3
Hydrogène	68,5	2,27	2,3
Oxygène	1000,0	33,28	33,6
Azote	437,5	14,55	14,8
	3006,0	100,00	100,0

(Laurent.)

NINAPHTISE. $C^{20}H^5O^{12}Az^3$.

	Calc.		Tr.
Carbone	1500,0	45,6	45,5
Hydrogène	62,5	1,9	2,0
Oxygène	1200,0	36,5	36,2
Azote	525,0	16,0	16,3
	3287,5	100,0	100,0

(Laurent, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 71.)

NITRANILINE.

Carbone	52,70	51,80
Hydrogène	4,66	4,42
Azote	20,52	»
Oxygène	»	»

(Muspratt et Hofmann, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 228.)

NITRANISATE DE MÉTHYLÈNE.

$C^{18}H^{12}AzO^{10}$.

	Tr.		
Carbone	51,76	51,94	»
Hydrogène	4,46	4,42	»
Azote	»	»	6,93

Nitranisate de méthylène.

	Calc.	
Carbone	1350,0	52,17
Hydrogène	112,5	4,34
Azote	177,0	6,76
Oxygène	1000,0	36,73
	2639,5	100,00

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XIV, p. 505.)

NITRANISIDE. $C^{20}H^{10}Az^2O^{10}$.

	Tr.			
Carbone	52,09	52,26	51,61	53,54
Hydrogène	4,69	4,63	4,28	4,56

	Calc.	
Carbone	1500,0	50,35
Hydrogène	125,0	4,19
Oxygène	1000,0	33,59
Azote	354,0	11,87
	2979,0	100,00

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 302.)

NITRATES. Voy. Azotates.

NITRE. Voy. Potasse nitratée.

NITRE CALCAIRE. Voy. Chaux nitratée.

NITRÉTHIONESSILE. $C^2H^7Az^2O^8S$.

	Tr.		Calc.
Carbone	57,9	1950	57,5
Hydrogène	2,7	88	2,6
Azote	10,5	350	10,3
Oxygène	»	800	23,7
Soufre	»	201	5,9
		3389	100,0

(Laurent, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. II, p. 200.)

NITRILOPHILE. $C^{46}H^{14}Az^5O^{12},4HO$.

Nitrilophile chauffé jusqu'à fusion.

	Calc.		Tr.
Carbone	3450	60.52	60,00
Hydrogène	175	3,07	3,14
Azote	875	15,30	15,70
Oxygène	1200	21,11	21,16
	5700	100,00	100,00

Nitrilophile desséché dans le vide, à la température ordinaire.

Carbone	56,09	55,0
Hydrogène	3,60	3,4
Azote	14,20	14,8
Oxygène	26,11	26,8
	100,00	100,0

(A. Laurent, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 278.)

NITRINDINE. $C^{16}H^4Az^2O^7$.

	Tr.		Calc.	
Carbone..	52,43	51,85	1200	52,08
Hydrogène	2,52	2,52	50	2,20
Azote....	15,50	15,50	354	15,40
Oxygène.	29,55	30,13	700	30,32
	100,00	100,00	2304	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. III, p. 479.)

NITRIPICRYLE. $C^{48}H^{11}O^{16}Az^4$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.........	56,80	3150	56,30
Hydrogène.......	2,37	138	2,45
Oxygène.........	28,23	1600	28,75
Azote...........	12,60	700	12,50
	100,00	5588	100,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. II, p. 205.)

NITROBENZIDE. $C^{12}H^5O^4Az$.

Syn. : *Nitrobenzine.*

	(a)	(b)	(c)
Carbone......	917,220	58,920	58,35
Hydrogène....	62,397	4,018	4,07
Azote	177,040	11,370	»
Oxygène.....	400,000	25,692	»
	1556,657	100,000	

(a) (b) MITSCHERLICH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 87. — (c) MULDER, *id.*, t. LXXIV, p. 90.

BINITROBENZIDE. $C^{14}H^4Az^2O^8$.

	Tr.		Calc.	
	(a)	(b)		(c)
Carbone..	42,70	»	42,77	43,26
Hydrogène	2,56	»	2,38	2,42
Azote....	»	17,1	16,83	»
Oxygène..	»	»	38,02	»
			100,00	

(a) (b) DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. III, p. 187. — (c) HOFFMANN et MUSPRATT, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847. — Calculé.

NITROBENZOATE D'AMMONIAQUE.

$AzH^3,2C^{14}H^5AzO^8$.

	Tr.	Calc.
Carbone................	47.88	48,20
Hydrogène.............	4,11	3.80
Azote..................	»	11,96
Oxygène...............	»	36,04
		100,00

BINITROBENZOATE D'AMMONIAQUE.

$C^{14}H^7Az^3O^{12}$.

	Tr.		
Carbone.........	36,44	36,65	»
Hydrogène.......	3,15	2,13	»
Azote...........	»	»	18,52

	Calc.	
Carbone...............	1050,0	36,68
Hydrogène.............	87,5	3,06
Azote..................	525,0	18,34
Oxygène...............	1200,0	41.92
	2862,5	100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 34.)

NITROBENZOATE D'ARGENT.

$AgO,C^{14}H^4AzO^7$.

	Tr.			
Carbone....	30,99	30,96	31,27	31.27
Hydrogène..	1,73	1,42	1,51	1,63
Azote......	»	»	5,06	»
Oxygène....	»	»	20,53	»
Ox. d'argent	42,04	41,67	41,69	41,65

	Calc.
Carbone.........................	31,03
Hydrogène.......................	1,45
Azote...........................	5,13
Oxygène.........................	20.30
Oxyde d'argent..................	42,09
	100,00

NITROBENZOATE DE BARYTE.

$BaO,\bar{A},4HO$.

	Tr.	Calc.
Baryte.................	28,37	28,05
Eau....................	13,94	13,22
Acide anhydre...........	57,69	58,73
	100,00	100,00

(MULDER.)

NITROBENZOATE DE CHAUX.

$CaO,\bar{A},2HO$.

	Tr.	Calc.
Chaux..................	14,02	13.81
Eau....................	9,05	8,73
Acide anhydre...........	76,93	77,46
	100,00	100,09

(MULDER.)

NITROBENZOATE DE CUIVRE.

$CuO,\bar{A},HO$.

	Tr.	Calc.
Oxyde de cuivre.........	18,70	18.96
Eau....................	5,53	4,68
Acide anhydre...........	75,77	76.36
	100,00	100,00

(MULDER.)

)BENZOATE DE FER.

Fe^2O^3,3Ā.

	Tr.	Calc.
de fer...........	15,23	16,67
ınhydre...........	84,77	83,33
	100,00	100,00

ı.)

BENZOATE DE MANGANÈSE.

MnO,Ā,4HO.

	Tr.	Calc.
de manganèse.....	16,23	15,42
....	14,78	15,55
nhydre...........	68,99	69,03
	100,00	100,00

.)

BENZOATE DE PLOMB.

$\frac{6}{5}$PbO,Ā.

	Tr.		Calc.
....	29,37	29,54	29,16
ne......	1,57	1,42	1,36
....	»	»	4,82
)........	»	»	19,06
le plomb.	45,36	45,31	45,60
			100,00

)

BENZOATE DE STRONTIANE.

SrO,Ā,$\frac{5}{2}$HO.

	Tr.	Calc.
ne..............	22,16	22,13
....	9,52	9,61
ıhydre...........	68,32	68,26
	100,00	100,00

)

ENZOATE DE ZINC.

ZnO,Ā,$\frac{5}{2}$HO.

	Tr.	Calc.
e zinc...........	16,00	16,42
....	18,61	18,34
hydre...........	65,39	65,24
	100,00	100,00

Ann. de Ch. et de Ph., t. LXXIV, p. 84.)

ENZOÉNASE. $C^{14}H^7AzO^4$.

	Tr.			
	61,20	61,28	61,07	»
e	5,28	5,20	5,25	»
	»	»	»	10,75

NITROBENZOÉNASE.

		Calc.
Carbone................	61,18	61,23
Hydrogène..............	5,26	5,12
Azote..................	10,75	10,32
Oxygène................	22,81	23,33
	100,00	100,00

NITROBENZOÉNÈSE. $C^{14}H^8Az^2O^8$.

	Tr.			Moyenne.	Calc.
Carbone..	46,2	46,0	»	46,1	46,1
Hydrogène	3,5	3,5	»	3,5	3,3
Azote.....	»	»	15,5	15,5	15,5
Oxygène..	»	»	»	34,9	35,1
				100,0	100,0

(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3ᵉ série, t. III, p. 178.)

NITROBENZOILE. $C^{14}H^5Az$.

	Tr.	Calc.
Carbone...............	81,353	81,58
Hydrogène.............	4,978	4,84
Nitrogène..............	13,207	13,58
	99,538	100,00

(FEHLING, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

NITROBROMOPHÉNISATE D'AMMONIAQUE.

	Calc.		Tr.
Sel..............	3484,0	88,6	88,4
Eau............ {	337,5	8,5	8,5
	112,5	2,9	3,1
	3934,0	100,0	100,0

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 68.)

NITROBROMOPHÉNISATE DE BARYTE. $C^{12}H^2O^9Az^2Br$,BaO,4HO.

	Calc.		Tr.
Acide nitrophénisique.	2179,0	47,8	48,3
Brôme.............	978,0	21,5	21,8
Baryte............	957,0	20,9	20,5
Eau............ {	337,5	7,4	7,5
	112,5	2,4	1,9
	4564,0	100,0	100,0

(LAURENT.)

NITROBROMOPHÉNISATE DE PLOMB

2PbO,Ā,3HO.

	Calc.		Tr.
Acide..............	3157	51,2	52,7
Base...............	2788	45,2	44,0
Eau................	225	3,6	3,3
	6170	100,0	100,0

NITRO-CINNAMATE D'ARGENT.

Acide nitro-cinnamique...........	61,59
Oxyde d'argent..................	38,41
	100,00

(MITSCHERLICH, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 113.)

NITROCOUMARINE. $C^{18}H^{6}AzO^{8}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone.	56,5	56,70	1377,36	56,7
Hydrog..	2,9	3,15	74,88	3,0
Oxygène.	»	»	800,00	»
Azote...	»	7,64	177,04	7,3
			2429,28	

(DELALANDE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. VI, p. 349.)

NITROCUMINE. $C^{18}H^{12}Az^{2}O^{4}$.

	Tr.		Calc.
Carbone..........	59,79	»	60,0
Hydrogène.......	6,63	»	6,7
Azote............	»	15,71	15,6
Oxygène.........	»	»	17,7
			100,0

(CAHOURS, *C. R.*, t. XXVI, p. 316.)

NITROGÈNE. Voy. AZOTE.

NITROHELLÉNINE. $C^{18}H^{9}AzO^{6}$.

Carbone...............	1146,6	56,31
Hydrogène.............	112,3	5,51
Azote..................	177,0	8,69
Oxygène................	600,0	29,49
	2035,9	100,00

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 175.)

NITROMÉSITYLÈNE. $C^{6}H^{5}AzO^{4}$.

	Tr.			
Carbone.	42,43	42,29	»	42,26
Hydrog..	3,44	3,49	»	3,61
Azote....	»	»	16,55	»

	Calc.	
Carbone...............	450,0	42,35
Hydrogène.............	37,5	3,53
Azote..................	175,0	16,47
Oxygène...............	400,0	37,65
	1062,5	100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 41.)

NITRONAPHTALASE. $C^{20}H^{7}AzO^{4}$.

	Tr.		
Carbone.........	69,73	69,70	70,20
Hydrogène......	3,97	4,10	4,10
Oxygène.........	18,23	26,20	25,70
Azote...........	8,07		
	100,00	100,00	100,00

	Calc.	
Carbone..............	69,70	1528,80
Hydrogène............	4,00	87,36
Oxygène..............	26,30	400,00
Azote................		177,00
	100,00	2193,16

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 380.)

NITRONAPHTALATE DE PLOMB.

$PbO,C^{16}H^{4}AzO^{9}$.

Carbone.................	1223	18,72
Hydrogène...............	50	0,76
Azote...................	177	2,71
Oxygène.................	900	13,77
Oxyde de plomb..........	4183	64,04
	6533	100,00

(MARIGNAC, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 375.)

NITRONAPHTALASE. $C^{19}H^{8}O^{11}Az^{3}$.

	Calc.		Tr.	
Carbone..	1451	46,18	46,08	46,10
Hydrogène	62	1,97	1,81	2,03
Oxygène.	1100	34,97	34,80	34,67
Azote....	531	16,88	17,31	17,20
	3144	100,00	100,00	100,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 87.)

NITRONAPHTALÉISE. $C^{40}H^{11}O^{20}Az^{5}$.

	Calc.		Tr.
Carbone........	1500,0	49,48	49,27
Hydrogène......	68,5	2,27	2,35
Oxygène.......	1000,0	33,55	33,38
Azote..........	442,5	14,70	15,00
	3011,0	100,00	100,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 83.)

NITRONAPHTALÈSE. $C^{20}H^{6}O^{8}Az^{2}$.

	Calc.		Tr.
Carbone.......	1528,80	55,43	54,83
Hydrogène.....	74,88	2,71	2,90
Oxygène......	800,00	29,06	29,57
Azote.........	354,00	12,80	12,70
	2757,68	100,00	100,00

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 382.)

NITRONAPHTALÈSE.

	Tr.
Carbone	54,92
Hydrogène	2,83
Azote	12,46
Oxygène	29,79
	100,00

(MARIGNAC, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 366.)

NITRONAPHTALISE. $C^{20}H^{5}Az^{3}O^{12}$.

	Calc.		Tr.	
Carbone	1528,70	46,01	45,85	46,41
Hydrogène	062,40	1,88	1,91	2,02
Azote	531,12	15,99	16,57	16,59
Oxygène	1200,00	36,12	35,67	34,98
	33,22,22	100,00	100,00	100,00

(MARIGNAC, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 367.)

NITRONAPHTALISE.

Carbone	46,26	45,95
Hydrogène	2,03	2,10
Oxygène	35,20	35,44
Azote	16,51	16,51
	100,00	100,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 85.)

NITRONICÈNE monochloré. $C^{10}H^{4}ClAzO^{4}$.

	Tr.		
Carbone	40,87	40,96	»
Hydrogène	2,68	2,98	»
Azote	8,65	8,59	8,77
Chlore	24,42	23,75	»
Oxygène	23,38	23,72	»
	100,00	100,00	

	Calc.	
Carbone	60	41,37
Hydrogène	4	2,75
Azote	14	9,65
Chlore	35	24,13
Oxygène	32	22,10
	145	100,00

(SAINT-EVRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 499.)

NITROPHÉNÉSATE DE BARYTE.

BaO,$\overline{A}$,5HO.

	Calc.		Tr.
Acide	2208,8	59,24	58,86
Baryte	957,0	25,67	25,62
Eau	337,5	9,05	8,92
	225,0	6,04	6,60
	3728,3	100,00	100,00

NITROPHÉNÉSATES DE PLOMB.

SEL BIBASIQUE. 2PbO,$\overline{A}$,4HO.

	Calc.		Tr.
Acide	2208,8	40,55	40,00
Base	2788,0	51,18	50,60
Eau	450,0	8,27	9,40
	5446,8	100,00	100,00

(LAURENT.)

SEL SESQUIBASIQUE. 3PbO,2A.

	Calc.		Tr.
Acide	4418	51,40	51,0
Base	4182	48,60	49,0
	8600	100,00	100,0

NITROPHÉNÉSATE DE POTASSE.

KO,$\overline{A}$,HO.

	Calc.		Tr.
Acide	2208,8	75,87	75,99
Potasse	590,0	20,26	20,11
Eau	112,5	3,87	3,90
	2911,3	100,00	100,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 352.)

NITROPHTALATE D'ARGENT.

2AgO,$\overline{A}$.

	Calc.		Tr.
Acide	2637,5	49,39	50,0
Base	2702,5	50,61	50,0
	5340,0	100,00	100,0

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 97.)

NITRO-SACCHARATE D'ARGENT.

$C^{16}H^{17}Az^{8}O^{33}$,4AgO.

	Calc.		Tr.
Carbone	1200,0	10,05	10,08
Hydrogène	212,2	1,78	1,86
Azote	1416,4	11,87	11,83
Oxyde d'argent	5806,4	48,65	48,60
Oxygène	3300,0	27,65	27,63
	11935,0	100,00	100,00

NITRO-SACCHARATE DE CUIVRE.

8CuO,$C^{16}H^{17}Az^{8}O^{33}$,7HO.

Carbone	1200,0	11,03
Hydrogène	299,6	2,75
Azote	1416,4	13,01
Oxygène	4000,0	36,77
Oxyde de cuivre	3965,6	36,44
	10881,6	100,00

NITRO-SACCHARATE DE POTASSE.

KO,Ā.

Carbone	1200,0	14,14
Hydrogène	212,2	2,50
Azote	1416,4	16,69
Potasse	2359,6	27,80
Oxygène	3300,0	38,87
	8488,2	100,00

(Boussingault, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 267.)

NITROSALICYLIDE. Voy. Acide nitrosalicylique.

NITROSTYROL. $C^{16}A^{7}AzO^{4}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	64,04	64,36
Hydrogène	4,96	4,69
Nitrogène	10,30	9,50
Oxygène	20,70	21,45
	100,00	100,00

(Marchand, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

NOIR DE FUMÉE.

Carbone	79,1
Eau	8,0
Résine analogue à celle trouvée fossile aux environs de Londres, et examinée par Thomson	5,3
Sulfate d'ammoniaque	3,3
Asphalte ou bitume de Judée	1,7
Sulfate de chaux	0,8
Sable quartzeux	0,6
Ulmine environ	0,5
Sulfate de potasse	0,4
Phosphate de chaux très-ferrugineux	0,3
Chlorure de potassium	trace
	100,0

(Braconnot, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXI, p. 57.)

NOIX DE GALLE.

Tannin	26,0
Gomme avec une substance devenue insoluble par l'évaporation	2,4
Fibre ligneuse	63,0
Acide gallique avec un peu de matière extractive	6,2
Sels à base de chaux et d'autres	2,4
	100,0

(Davy, *Anc. Journ.* de Gehl, t. IV, p. 361.)

Noix verte d'Alep.

Tannin vert provenant d'un traitement préalable par l'éther pur	»	»	»	3,33	»
Tannin vert qui reste dissous dans l'éther, après la séparation du tannin de Pelouze	14	49,00	24,38	27,53	14,80
Tannin de Pelouze, provenant du liquide sirupeux	11	25,35	47,11	40,13	55,58
Matières jaunes précipitées de l'alcool	»	»	»	0,14	2,30
Extrait alcoolique	55	5,40	8,30	4,23	»
Total des matières tannantes	80,00	79,75	79,79	75,36	83,68
Extrait aqueux	5,90	5,20	4,81	6,83	3,25
Amidon	1,70	1,50	2,20	1,87	2,50
Ligneux amylacé	10,50	10,90	11,20	11,34	9,70
Perte due à une partie d'eau	1,90	2,65	2,00	4,60	0,87
	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00

(Guibourt, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 45.)

NOIX VOMIQUE. Voy. Fève de Saint-Ignace.

NONTRONITE. Voy. Hisingérite.

NOSINE. Voy. Spinellane.

NOYAUX. Voy. Fruits a noyaux.

NOYER. Brou.

Amidon.
Substance âcre, amère, très-altérable.
Acide malique.
Tannin.
Acide citrique.
Phosphate de chaux.
Malate de chaux.
Potasse.

(Braconnot, *Ann. de Ch.*, t. LXXIV, p. 311.)

Noyer. Cendres de noix.

Potasse	27,12
Chaux	19,98
Magnésie	7,72
Oxyde ferrique	0,73
Acide phosphorique	35,61
Sulfate de chaux	3,86
Chlorure de potassium	0,80
Acide carbonique	2,93
Silice	1,13
	100,00

(Glasson, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. XIV, p. 414.)

NUSSIERITE. Voy. Plomb arséniaté.

NUTTALITE. Voy. Wernérite.

NYMPHEA. Voy. Nénuphar.

O

OBSIDIENNE. Voy. ORTHOSE.

OCHROITE. Voy. CÉRITE.

OCRE.

Oxyde de fer	60	à	62
Sable / Argile	20	à	13
Eau	20	à	25

(LIEDBECK et BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXII, p. 20.)

OCRE.

	(1)	(2)	(3)
Peroxyde de fer	23,0	26,6	37,0
Eau	7,0	9,0	9,0
Carbonate de fer	69,5	64,4	54,0
	99,5	100,0	100,0

	(4)	(5)
Peroxyde de fer	28,0	55,0
Eau	8,6	25,8
Acide phosphorique	»	18,4
Carbonate de fer	63,1	»
	99,7	99,2

(1) O. de Georges sur la Prée (Cher). — (2) (3) O. de la Berjaterie, près Saint-Amand (Nièvre). — (4) O. de Boulogne (Pas-de-Calais). — (5) O. de Pontgibaud (Puy-de-Dôme).

(*T. des Essais* de Berthier, t. II, p. 231.)

OCRE de la Nouvelle-Zélande.

Peroxyde de fer	59,56	64,36
Silice	14,56	13,92
Eau	20,20	»
Matière végétale	4,72	»
Alumine	traces	»
Chaux	traces	»
	99,04	

(*Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 272.)

OCRE de la Nouvelle-Zélande.

	(1)		(2)
Ac. silicique	46,11		49,00
Alumine	30,53		2,00
Ox. ferrique	3,15		32,00
Ox. chromique	4,28		»
Potasse	3,44		»
Soude	0,46		»
Chaux	»		4,00
Eau	12,52	principes volat.	13,00
	100,49		100,00

(1) Ocre de chrôme de Sandfels, par WOLFF, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847. — (2) Ocre jaune des peintres, par VICAT, *id.*

OCTAÉDRITE. Voy. ANATASE.

OEDÉLITE. Voy. MÉSOTYPE.

OEIL DE CHAT. Voy. AGATE.

OEIL DU MONDE. Voy. HYDROPHANE.

OEIL DE POISSON.

Syn. : *Ichthyophtalme*. Voy. APOPHYLLITE.

OENANTHAL. $C^{14}H^{8}O^{2}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	73,529	73,684
Hydrogène	12,291	12,281
Oxygène	14,180	14,035
	100,000	100,000

(BUSSY, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

OENANTHE (*Phellandrium aquaticum*).

ŒNANTHE. Semence.

Huile jaune, pâle, volatile, d'une odeur pénétrante et âcre	0,50
Résine molle, analogue au baume de copahu	8,33
Résine dure	2,81
Extractif	3,65
Modification particulière de cet extractif	0,20
Gomme	3,33
Fibre végétale et eau	81,18
	100,00

(HERZ.)

ŒNANTHE. Semence.

Huile volatile	1,497
Huile grasse, un peu soluble dans l'alcool froid	5.078
Cérine	2,578
Résine	4,908
Extractif	8,078
Gomme	3,463
Fibre	71,822
	97,424

(BERTHOLD, *Tr. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 179.)

OENANTHYLATE D'ARGENT.

$AgO,C^{14}H^{13}O^{3}$.

	(1)	(2)	(3)
Carbone	42,98	35,20	35,86
Hydrogène	6,91	5,64	5,43
Oxygène	12,02	10,27	10,07
Oxyde d'argent	38,44	48,89	48,64
	100,35	100,00	100,00

(1) Calculé. — (2) Trouvé. — (3) Calculé.

ŒNANTHYLATE D'ARGENT.

	(4)	(5)
Carbone	35,56	1070,090
Hydrogène	5,68	162,233
Oxygène	9,78	300,000
Oxyde d'argent	48,98	956,061
	100,00	2488,384

(4) Trouvé — (5) Calculé.

OENANTHYLATE DE BARYTE.

$BaO,C^{14}H^{13}O^{3}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	44,84	44,58	1070,09	42,98
Hydrogène	6,91	6,87	162,23	6,51
Oxygène	10,02	10,32	300,00	12,07
Baryte	38,23	38,23	956,88	38,44
	100,00	100,00	2489,20	100,00

(TILLEY, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 237.)

OENOLE ou **OENYLE**. Voy. MÉSITYLÈNE.

OERSTEDTITE.

Silice	0,1971
Chaux	0,0261
Magnésie	0,0205
Protoxyde de fer	0,0113
Acide titanique et zircone	0,6896
Eau	0,0533
	099,79

(FORCHHAMMER, *Ann.* de Pogg, 1835, n° 8.)

OETITE. Voy. OXYDE DE FER.

OEUFS D'INSECTES.

ŒUFS de phalènes.

Albumine.
Huile grasse.
Des sels.
La coque membraneuse contient :
Albumine.
Carbonate et phosphate de chaux.

(JOHN, *Écrits chim.*, t. II, p. 112.)

ŒUFS de fourmis.

Graisse jaune, d'une odeur particulière, et se saponifiant difficilement.	12,50
Albumine (combinaison de protéine).	11,00
Extrait alcoolique et lactates, etc., etc.	16,25
Extrait aqueux et sels	6,20
Chitine et sels insolubles	54,05
	100,00

(JOHN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

ŒUFS de papillon.

Coquille de l'œuf, mat. animale	2,14	2,36
— carbonate calcique.	0,22	
Albumine		8,32
Graisse, avec trace d'huile volatile.		8,22
Graisse non saponifiable		0,88
Phosphate calcique ferrifère		0,57
Matière animale et sel		4,65
Eau		75,00
		100,00

(RINSCH, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

ŒUFS de sauterelles. La coque.

Substance animale et phosphate de chaux.
L'intérieur.
Albumine.
Un peu de gélatine,
Huile jaune grasse.
Substance soluble seulement dans l'esprit-de-vin, et qui cristallise en feuilles.
Phosphate acide de potasse et sulfate de potasse.

(JOHN, *Écrits ch.*, t. II, p. 112.)

OEUFS DE MOLLUSQUES.

Enveloppe des œufs de la seiche.
Ammoniaque
Gélatine.
Albumine.
Matière grasse.
Mucus.
Muriates de soude et de magnésie.
Hydriodate de soude.
Carbonate et phosphate de chaux.
Fer, des traces.
Silice.

(*Journ. de Pharm.*, t. X, p. 520.)

OEUFS DE POISSONS.

ŒUFS de barbeau commun.

Albumine
Matière huileuse ou grasse d'une saveur âcre,
— soluble dans l'alcool, ayant quelque analogie avec l'osmazôme.
Matière insoluble dans l'alcool, ayant quelque rapport avec la gélatine.
Phosphore
Hydrochlorate de potasse.
— de soude.
— d'ammoniaque.
Phosphate de chaux.
— de potasse.
Sel organique à base de potasse.

(DULONG D'ASTAFORT, *Journ. de Pharm.*, 13e année, octobre 1842, p. 529.)

Œufs de la carpe commune.

Beaucoup d'albumine.
Osmazôme.
Matière gélatineuse.
Huile jaunâtre, nauséabonde, dont le phosphore est un des principes constituants.
Matière concrète albumineuse.

Sels minéraux.

Chlorure de potassium.
Sous-carbonate de soude.
Phosphate de chaux.
Carbonate de chaux.

(Morin, *Journ. de Pharm.*, 9e année, mai 1823, p. 207.)

Œufs de la truite.

Albumine.
Osmazôme.
Gélatine.
Matière huileuse.
Substance concrète ayant beaucoup d'analogie avec l'albumine coagulée.
Hydrochlorate d'ammoniaque.
Phosphore.

Sels minéraux.

Sous-carbonate de soude.
— —
Phosphate de potasse.
Hydrochlorate —
Phosphate et carbonate de chaux.

(Morin, *Journ. de Pharm.*, 9e année, mai 1823, p. 207.)

ŒUFS DE POULE.

Œufs. Blanc d'œuf.

Eau	80,0
Substance non coagulable	4,5
Albumine	15,5
	100,0

(Bostock, *Ann. de Ch.*, t. LXVII, p. 39.)

Œufs. Coquille.

Carbonate de chaux	89,6
Phosphate de chaux	5,7
Gluten animal	4,7
	100,0

(Vauquelin, *Ann. de Ch.*, t. XXIX, p. 6.)

Voy. Os.

Œufs. Jaune.

Contient huile jaune, une masse brune, soluble dans l'esprit-de-vin et qui n'est pas grasse, une matière gélatineuse, albumine, et acide phosphorique libre.

Les taches qu'on remarque sur la coque des œufs du vanneau sont dues, suivant John, à de l'oxyde de fer.

(Vauquelin, *Journ.* de Schw., v. 168.)

Œufs. Jaune d'œuf.

Eau	51,486
Vitelline	15,760
Margarine et oléine	21,304
Cholestérine	0,438
Acide oléique et margarique	7,226
Acide phosphoglycérique	1,200
Chlorure ammonique	0,034
Chlorures de sodium et de potassium, sulfate de potasse	0,277
Phosphates de chaux et de magnésie	1,022
Extrait de viande	0,400
Ammoniaque, matière azotée, matière colorante, traces d'acide lactique, de fer, etc	0,853
	100,000

(Gobley, *R. sc. et ind.*, t. XXVI, p. 279.)

Œufs. Jaune d'œuf.

Matière phosphorée	8,426
Acide cérébrique	0,300
— oléique et margarique	7,226
— phosphoglycérique	1,200

(Gobley, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. XIV, p. 181.)

Œufs. Pellicule servant d'enveloppe à l'albumine, et tapissant intérieurement la coque de l'œuf.

Carbone	56,674
Hydrogène	6,608
Azote	10,761
Oxygène et soufre	25,957
	100,000

(Schéerer, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 45.)

OIGNONS.

Oignons communs.

Huile blanche, âcre, volatile, odorante.
Soufre combiné à l'huile, qui lui doit son odeur fétide.
Une grande quantité de sucre incristallisable.
Beaucoup de mucilage analogue à la gomme arabique.
Une matière végéto-animale, coagulable par la chaleur et analogue au gluten.
Acide phosphorique, en partie libre, en par-

tie combiné à la chaux et acide acétique.
Une petite quantité de citrate calcaire, non encore rencontré dans les végétaux.
Une matière parenchymateuse ou fibreuse très-tendre, retenant de la matière végéto-animale.

(Fourcroy et Vauquelin, *Ann. de Ch.*, t. LXV, p. 172.)

Oignon de jacinthe.

Eau	73,75
Gomme	18,50
Tissu végétal	7,75
	100,00

(Leroux, *Ann. de Ch.*, t. XL, p. 159.)

OISANITE. Voy. Anatase.

OKÉNITE. Voy. Dysclasite.

OLÉATE DE BARYTE. $BaO,C^{44}H^{39}O^{4}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	64,52	64,58	64,59	3363,14
Hydrogène	9,42	9,59	9,35	486,70
Oxygène	7,72	7,49	7,68	400,00
Baryte	18,34	18,34	18,38	956,88
	100,00	100,00	100,00	5206,72

(Varrentrapp, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 336.)

Oléate de baryte.

	(1)	(2)
Oléate de la graisse humaine.	100	26,00
— de la graisse de mouton	100	26,77
— de la graisse de bœuf.	100	28,93
— de la graisse d'oie	100	26,77
— de la graisse de porc	100	27,00

(1) Acide oléique. — (2) Baryte.

(Chevreul.)

OLÉATE DE PLOMB.

	(1)	(2)
Oléate de la graisse humaine.	100	82,48
— de la graisse de mouton	100	81,81
— de la graisse de bœuf.	100	81,81
— de la graisse d'oie	100	81,34
— de la graisse de porc.	100	81,80

(1) Acide oléique. — (2) Oxyde de plomb.

(Chevreul.)

OLÉATE DE STRONTIANE.

	(1)	(2)
Oléate de la graisse humaine.	100	19,41
— de la graisse de mouton	100	19,38
— de la graisse de bœuf.	100	19,41
— de la graisse d'oie	100	19,38
— de la graisse de porc	100	19,30

(1) Acide oléique. — (2) Strontiane.

(Chevreul, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 359.)

OLÉÈNE. $C^{12}H^{12}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	85,74	85,95
Hydrogène	14,72	14,05
	100,46	100,00

(Frémy, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 142.)

OLÉINE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Oxygène	9,987	9,556	9,548	8,6
Carbone	78,566	79,354	79,030	79,5
Hydrogèn.	11,447	11,090	11,422	11,9
	100,000	100,000	100,000	100,0

(1) O. de graisse humaine, *Tr. de Ch. élém.* de Thénard, t. V, p. 240. — (2) O. de mouton, *id.* — (3) O. de porc, *id.* — (4) O. du cerveau, par Frémy, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 479.

OLIBAN.

Résine	56,0
Huile jaune volatile ayant l'odeur des citrons	5,0
Gomme	30,0
	91,0

(Pelletier, *Ch. org.* de Gmelin, p. 347.)

OLIGOCLASE.

Syn. : *Spodumène à soude; natronspodumen.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	63,70	61,55	62,6	63,51
Alumine	23,95	23,80	24,6	23,09
Perox. de fer.	0,50	»	0,1	»
Chaux	2,05	3,18	3,0	2,44
Magnésie	0,65	0,80	0,2	0,77
Soude	8,11	9,67	8,9	9,37
Potasse	1,20	0,38	»	2,19
	100,16	99,38	99,4	101,37

	(5)	(6)	(7)
Silice	62,97	61,22	62,97
Alumine	22,69	23,32	23,48
Peroxyde de fer.	»	2,40	0,51
Chaux	2,06	8,82	2,63
Magnésie	0,54	0,36	0,24
Soude	8,45	2,56	7,24
Potasse	3,69	trace.	2,42
	100,40	98,68	99,69

(1) O. de Danvikszoll, par Berzelius. *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 109. — (2) O. d'Ytterby, en Suède, par le même, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 380. — (3) O. de l'Ariége, par Laurent, *id.* — (4) O. d'Arendal, par Hagen, *id.* — (5) O. des roches de Ténériffe, par Deville, *id.* — (6) O. d'Islande, par Forchammer, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844. — (7) O. du Vieux Prince, par Kersten, *Rev. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 345.

Oligoclase de la protogine.

	(a)	(b)
Silice	63,25	61,938
Alumine	23,92	22,658
Peroxyde de fer	tr.	0,348
Oxyde de manganèse	tr.	0,396
Chaux	3,23	2,025
Magnésie	0,32	0,104
Soude	6,88	9,432
Potasse	2,31	3,079
	99,91	100,000

(a) Delesse, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 117. — (b) Kernot, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 224.

Oligoclase à base de chaux.

Syn. : *Hafnefjordite.*

Silice	59,46
Alumine	23,27
Sesquioxyde de fer	1,18
Chaux	5,17
Magnésie	0,36
Potasse	1,74
Soude	5,60
Perte	1,01
Substances non décomposées	0,81
	98,80

(Stanberg, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 256.)

OLIGONSPATH. Voy. Fer carbonaté.

OLIVÉNITE.

Syn. : *Cuivre arséniaté prismatique.*

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de cuivre	56,43	56,38	54,54
Acide arsénique	36,71	33,50	40,50
— phosphorique	3,36	5,96	1,16
Eau	3,50	3,83	3,80
	100,00	99,67	100,00

	(4)	(5)	(6)
Oxyde de cuivre	56,65	56,86	50,62
Acide arsénique	39,80	34,87	45,00
— phosphorique	»	3,43	»
Eau	3,55	3,72	3,50
	100,00	98,88	99,12

(1) O. des mines de Carrarack, par Kobell, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XIII, p. 412. — (2) O. cristallisée, par Hermann. — (3) O. fibreuse (Woode copper), par le même. — (4) O. par Richardson. — (5) O. de Huel-unity, par Damour. — (6) O. par Klaproth, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 12.

OLIVINE. $C^{14}H^{13}O^4$.

	Tr.		Calc.
Carbone	69,61	69,66	69,27
Hydrogène	4,70	4,91	4,84
Oxygène	25,69	25,43	25,89
	100,00	100,00	100,00

(Mulder, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

OLIVINE. Voy. Péridot.

OMPHASITE. Voy. Pyroxène.

ONCHOSINE. Voy. Agalmatolithe.

ONÉSITE. Voy. Limonite.

ONGLES. Voy. Corne.

ONYX. Voy. Agate.

OPALE. Voy. Quartz résinite.

OPHITE. Voy. Serpentine.

OPIAMMON. $C^{40}H^{17}AzO^{16}$.

	Tr.		Calc.
Carbone	59,92	59,80	60,168
Hydrogène	4,94	4,82	4,248
Azote	3,74	3,76	3,545
Oxygène	31,40	31,62	32,039
	100,00	100,00	100,000

(Woehler, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XII, p. 237.)

OPIUM.

Substance végétale cristalline pure	4
Acide jouissant de propriétés particulières	10
Amer insoluble	12
— soluble	20
Huile	20
Substance analogue à l'amidon	10
Débris de végétaux	12
Eau	10
Acide acéteux	2
	100

(Séguin, *Ann. de Ch.*, t. XCII, p. 241.)

Opium.

Mat. grasse rancie, d'une odeur fétide	2,0
Matière résineuse, dure, brune	12,0
Résine molle brune	2,0
Morphine	12,0
Extractif analogue au baume	1,0
Matière extractive	25,0
Acide méconique	2,5
Substance qui forme le péricarpe	18,5
Des sels avec de l'eau et un principe odorant	25,0
	100,0

(John, *Ann.* de Berlin, 1819, p. 155.)

Opium.

Corps gras	9,33
Principe résineux brun, qui paraît être une combinaison de principe cristallisable avec le principe extractif	19,33
Principe cristallisable, narcotine	4,67
— amer	31,65
Matière animale insoluble dans l'esprit-de-vin, presque insipide	2,00
Albumine	2,00
Acide libre	trace.
Feuilles de pavot	23,03
A reporter	92,01

Report....	92,01
Sulfate de potasse................	1,33
Sel végétal à base de potasse et sulfate de potasse................	trace.
Excès........................	6,66
	100,00

(Braconnot, *Journ. de Ph.*, t. LXXXIV, p. 325.)

Opium.

Narcotine.
Morphine.
Acide méconique.
Méconine.
Narcéine.
Acide brun et matière extractiforme.
Résine particulière.
Huile grasse.
Caoutchouc.
Gomme.
Bassorine.
Ligneux.

(Pelletier.)

Opium. Huile de l'opium.

Carbone........................	72,39
Hydrogène........................	11,82
Oxygène........................	15,78
	99,99

Opium. Résine de l'opium.

Carbone..................	59,825	»
Hydrogène..............	6,813	23
Azote....................	4,816	»
Oxygène.................	28,546	6
	100,000	

Opium. Caoutchouc de l'opium.

Carbone........................	87,89
Hydrogène........................	12,11
	100,00

(Pelletier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L, p. 278.)

Opium.

	(1)	(2)	(3)
Morphine..	10,30	4,50	7,00
Codéine..	0,25	0,52	»
Méconine..	0,08	0,30	»
Narcotine..	1,30	3,47	2,68
Narcéine..	0,71	0,42	»
Acide méconique....................................	4,70	4,38	»
Résine particulière..................................	10,93	8,10	»
Chaux..	0,40	0,02	»
Magnésie..	0,07	0,40	»
Alumine, peroxyde de fer, silice et phosphate de chaux.......	0,24	0,22	»
Sels et huile volatile (approximativement)..................	0,36	0,36	»
Mucilage végétal, caoutchouc, graisse acide et fibre végétale...	26,25	17,18	»
Acide brun, soluble dans l'eau et l'alcool..................	1,04	0,40	»
Acide brun seulement soluble dans l'eau, gomme et perte....	40,13	56,49	»
	96,76	96,76	

(1) Opium de Smyrne. — (2) Opium de Constantinople. — (3) Opium d'Égypte.

(Schudler.)

Opium. 5 espèces d'opium oriental apportées de Smyrne.

Narcotine......................	6,800	8,150	9,630	7,702	6,546
Morphine......................	10,842	4,106	9,852	2,842	3,800
Codéine......................	0,678	0,834	0,848	0,858	0,620
Narcéine......................	6,662	7,506	7,684	9,902	13,240
Méconine......................	0,804	0,846	0,314	1,380	0,608
Acide méconique................	5,124	3,968	7,620	7,252	6,644
Graisse......................	2,166	1,350	1,816	4,202	1,508
Caoutchouc....................	6,012	5,026	3,674	3,754	3,206
Résine......................	3,582	2,028	4,112	2,208	1,834
Extrait gommeux................	25,200	31,470	21,834	22,608	25,740
Gomme......................	1,042	2,896	0,698	2,998	0,896
Mucilage végétal................	19,086	17,098	21,064	18,496	18,022
Eau......................	9,846	12,226	11,422	13,044	14,002
Perte......................	2,148	2,496	0,566	2,754	3,334
(Mulder.)	99,992	100,000	102,134	100,000	99,970

OPIUM obtenu près d'Erfurt.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Morphine	9,25	20,00	16,50	6,85
Narcotine	7,50	16,25	9,50	33,00
Acide méconique (impur)	13,75	10,00	15,00	15,30
Extractif amer	6,50	5,00	12,75	4,25
Extractif moins amer	15,50	3,50	7,00	6,75
Apothème (dépôt d'extractif)	7,75	4,75	3,75	2,20
Albumine végétale	20,00	17,50	12,85	13,00
Baume (résine avec huile grasse)	6,25	7,65	9,75	6,80
Caoutchouc	2,00	10,30	3,25	4,50
Gomme avec de la chaux	1,25	0,85	0,80	1,40
Sulfate de potasse	2,00	2,25	2,50	2,00
Phosphates de chaux, de peroxyde de fer et d'alumine	1,50	1,05	1,50	1,15
Fibre végétale et substances étrangères	3,75	0,80	0,75	1,50
Ammoniaque et huile volatile (traces)	»	»	»	»
Perte	3,00	0,10	4,10	1,60
	100,00	100,00	100,00	100,00

(1) Opium oriental. — (2) Opium du pavot bleu près d'Erfurt, 1829. — (3) *Id.*, 1830. — (4) Opium du pavot blanc d'Erfurt, 1829.

(BITTZ, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

OPIUM.

DÉNOMINATION.	EXTRAIT.	COULEUR de L'EXTRAIT.	RÉSIDU DE L'EXTRAIT filtré.	PRÉCIPITÉ DE L'EXTRAIT par l'ammoniaque.	MORPHINE PURE pour 100.	NARCOTINE pour 100.	CODÉINE dans 5000 grains.	ACIDE MÉCONIQUE.	MÉCONINE dans 5000 grains.	LIGNEUX POUR 100.	HUILE POUR 100.	RÉSINE POUR 100.	CAOUTCHOUC.	MATIÈRE TERREUSE et saline.
			gr				gr							
1834	44	Rouge de terre.	49,00	212	3,00	2,25	25	Rendement de 5 à 7 pour cent.	8	13	Rendement de 2 à 4 pour cent.	Rendement de 11 à 26 pour cent.	Rendement de 6 à 10 pour 100.	3,75
1835	42	Fauve	5,25	217	3,00	2,00	20		9	12				3,75
Division de Behar 1835.	40	Rouge de terre.	9,00	198	2,50	1,75	5		10	14				3,50
Sarum —	39	Plus clair que Béhar	106,00	286	2,50	0,75	»		1 tr.	16				3,75
Shahabad —	40	Rouge de terre foncé	84,00	48	0,50	0,75	»		»	11				3,75
Tirhut —	30	Rouge de terre foncé	46,00	326	2,50	»	»		5	13				3,50
Patna —	31	Argile foncée	53,00	337	2,00	1,00	»		»	12				3,50
Bhague pur —	46	Rouge de terre.	45,00	375	3,50	2,50	11		10	9				3,75
Puneah —	40	Brun clair	115,00	232	2,00	2,00	»		»	11				3,75
Hazaribagh —	47	Fauve clair	54,00	330	0,50	4,00	21		11	8				3,75
Malwah de 1829	57	Fauve clair	28,28	340	4,75	5,50	25		9	7				3,00
Opium du jardin patna 1833	50	Brun clair	49,00	656	10,75	6,00	20		14	8				3,25
Dinaj pur du jardin patna	45	Rouge de terre.	66,00	370	1,75	1,00	»		»	14				4,00
Banavas 1835	41	Brun clair	47,00	230	3,25	2,00	11		7	12				3,75
Pasewa, opium de Sarum	50	Noir mat	150,00	354	0,25	1,25	»	2 %	»	2				3,00

(RIEGEL, *Journ. de Pharm. et de Ch.*, 3e série, mai 1842, t. I, p. 413.)

OPOPONAX.

Résine	21,00
Gomme	16,70
Ligneux	4,90
Amidon	2,10
Acide malique	1,40
Extractif	0,80
Caoutchouc	trace.
Cire	0,15
Huile volatile et perte	2,95
	50,00

(PELLETIER, *Ann. de Ch.*, t. LXXIX, p. 99.)

OPOPONAX. $C^{40}H^{25}O^{14}$.

	Tr.		
Carbone	63,21	64,15	63,91
Hydrogène	6,66	6,66	6,75
Oxygène	30,13	29,19	29,34
	100,00	100,00	100,00

	Tr.		Calc.
Carbone	64,90	66,38	64,15
Hydrogène	6,66	6,79	6,52
Oxygène	28,44	26,83	29,33
	100,00	100,00	100,00

(JOHNSTON, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 520.)

OPSIMOSE. Voy. MANGANÈSE SILICATÉ ROSE.

OR.

Au. Eq^t. 1203,01. D^{nsé} 19,257, fusion à 32°. Wedgw.

Voy. RHODIURE D'OR, OSMIURE D'OR.

OR BLANC DENDRITIQUE. Voy. TELLURE NATIF AURO-ARGENTIFÈRE.

OR FULMINANT. $Au^3ClAz^2,4AzH^3,\frac{3}{2}HO$.

	Tr.	Calc.
Or métallique	73,00	73,6
Azote	9,88	10,4
Chlore	4,50	4,3
Hydrogène	2,20	2,6
Oxygène	10,42	9,1
	100,00	100,0

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 176.)

OR GRAPHIQUE. Voy. TELLURE NATIF AURO-AUGENTIFÈRE.

OR GRIS JAUNATRE. Voy. TELLURE.

OR MUSSIF NATIF. Voy. ÉTAIN SULFURÉ.

OR NATIF.

Syn.: *Electrum; auro-poudre; or palladié.*

Composition de l'or natif.

		Or.	Argent.	Cuivre.	Fer.
Sable aurifère de Schabrowski, près de Katherinembourg	(Rose)	98,76	0,16	0,35	0,05
— de Borushka, près Nischne-tagil	*id.*	94,41	5,23	0,39	0,04
Mine de Berescoff	*id.*	93,78	5,94	0,08	»
Cristal de la laverie de Katherinembourg	*id.*	93,34	6,28	0,06	0,32
Ancienne mine de —	*id.*	92,80	7,02	»	0,06
Sable de Crarewo Nicolajewsk, près Miask	*id.*	92,47	7,27	0,06	0,06
Lavage de Perroé Pawlowsk près Beresoff	*id.*	92,60	7,08	0,18	0,06
Mine de Berescoff	*id.*	91,88	8,03	0,02	»
Lavage de Borushklei	*id.*	90,76	9,02	0,09	»
— de Crarewo Nicolajewsk près Miask	*id.*	89,35	10,65	»	»
— d'Alexander Andrejewsk près Miask	*id.*	87,40	12,07	0,09	»
Mine de Goruskla près de Nischne-tagil	*id.*	87,31	12,42	0,08	»
Lavage de Petropawlowsk près de Bogoslowsk	*id.*	86,81	13,19	0,30	0,24
Mine de Santa-Barbara à Fuses dans le Siebenburg	*id.*	84,80	14,68	0,04	0,13
Sable aurifère de Nischne-tagil	*id.*	83,85	16,15	»	»
Mine de Sinarowski, dans l'Altaï	*id.*	60,08	38,38	0,33	»
— de Verospatak, dans le Siebenburg	*id.*	60,49	40,74	»	»
— de Schlangenberg, par Forlioe		28,00	72,00	»	»
— de Santa-Rosa, par Boussingault		64,93	35,07	»	»
— de Transylvanie.... *id.*		64,52	35,48	»	»
Electrum de Schlangenberg, par Klaproth		64,00	36,60	»	»
Or de Otramina, par Boussingault		73,40	26,60	»	»
— de Marmato *id.*		73,45	26,48	»	»
— de Titiribi *id.*		74,00	26,00	»	»
— de Guano *id.*		73,68	26,32	»	»
— de la Trinidad *id.*		82,40	17,60	»	»
— de Ojas-anchas *id.*		84,50	15,50	»	»

u Sénégal, par Darcet	86,97	10,53	»	»
e Rio-Sucio, par Boussingault	87,94	12,06	»	»
e Baja *id.*	88,15	11,85	»	»
e Malpaso *id.*	88,24	11,75	»	»
e Llano *id.*	88,54	11,42	»	»
e Bagota *id.*	92,00	8,00	»	»
u Brésil, par Darcet	94,00	5,85	»	»

is Min. de Dufrénoy, t. III, p. 203.)

rif en paillettes, provenant des rivières:

èze	18 karats 8 grains.
hône	20 —
hin	21,25
Ariège	22,25

carat vaut 12 grains.

(mur, *Mémoires de l'Académie des sciences*, 1718, p. 87.)

rif. Auro-poudre.

	85,98
dium	9,85
nt	4,17
	100,0

elius, *T. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 203.)

PALLADIÉ. Voy. Or natif.

la Californie.

	86,87	88,75
nt	12,33	8,88
e	0,29	0,85
	0,54	traces.
	»	1,40
	100,03	99,88

ny, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 252.)

ELLURIFÈRE. V. Tellure aurifère.

NGER. Cendres.

Sels alcalins.

carbonique	37,0
sulfurique	»
muriatique	4,0
	»
se et soude	59,0
	100,0

er. Cendres.

Matières insolubles.

carbonique	33,5
phosphorique	4,9
	6,0
x	45,0
ésie	7,0
e de fer et de manganèse	1,0
on	5,6
	100,0
hate de chaux	0,5
— de fer	0,3

les Essais de Berthier, t. I, p. 262.)

ORANGETTES ou oranges non encore développées.

Huile volatile.
Soufre.
Chlorophylle.
Matière grasse.
Principe particulier cristallisable (hespéridine).
Principe amer astringent, contenant des traces d'acide gallique et ayant quelque analogie avec le tannin.
Acides citrique.
— malique.
Citrates et malates de chaux et de potasse.
Gomme.
Albumine.
Ligneux.
Sels minéraux, des traces de fer et de silice.

(Lebreton, *Journ. de Pharm. et des sciences accessoires*, 12e année, juillet 1828, p. 396.)

ORCÉINATE DE ZINC. $\bar{O}$,2HO,3ZnO.

	Tr.	Calc.	
Leucorcéine	59,13	199,9	59,00
Eau	5,48	18,0	5,31
Oxyde de zinc	35,39	120,9	35,69
	100,00	338,8	100,00

(Kane, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 149.)

ORCÉINE. Variété α. $C^{18}H^{10}AzO^{10}$.

	Calc.	Tr.	
Carbone	63,14	63,32	63,04
Hydrogène	5,75	5,89	6,11
Azote	8,11	30,79	30,85
Oxygène	23,00		
	100,00	100,00	100,00

Orcéine et oxyde de plomb. 3PbO,$\bar{O}\alpha$.

	Calc.	Tr.
Carbone	21,58	21,29
Hydrogène	1,97	2,21
Azote / Oxygène	10,63	10,37
Oxyde de plomb	65,82	66,13
	100,00	100,00

ORCÉINE. Variété β. $C^9H^8AzO^8$.

	Tr.			Calc.
Carbone....	55,30	54,97	54,58	55,45
Hydrogène..	5,35	5,07	4,92	5,05
Oxy. et azote	39,35	39,96	40,50	39,50
	100,00	100,00	100,00	100,00

ORCÉINE et oxyde de cuivre. 3CuO,$\bar{O}$β.

	Calc.	Tr.
Carbone................	31,14	30,68
Hydrogène..............	3,96	3,92
Azote / Oxygène..............	31,22	33,03
Oxyde de cuivre.........	33,68	32,37
	100,00	100,00

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 31.)

ORCINE. $C^{16}H^8O^4$.

	(a)	(b)	(c)
Carbone........	1200	70,58	68,574
Hydrogène......	100	5,88	6,826
Oxygène........	400	23,54	24,598
	1700	100,00	99,998

(a) (b) SCHUNCKE, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 53. — (c) ROBIQUET, *id.*, de Berzelius.

ORGE. Graines.

Fécule..........................	47,03
Gluten..........................	2,23
Matière sucrée..................	3,65
Mucilage........................	3,21

(EINHOF, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 288.)

ORGE. Tiges avant la maturité.

Principe amer...................	2,33
Fibre ligneuse..................	9,50
Amidon vert.....................	2,45
Albumine........................	0,70
Phosphate acide de potasse........	0,44
Eau.............................	82,81
Perte...........................	1,17
	99,40

ORGE. Tiges mûres.

Principe amer en partie soluble dans l'alcool........................	15,68
Fibre ligneuse avec de l'albumine durcie et de la cire végétale jaune...	70,31
Albumine........................	1,70
Silice, qu'on peut extraire par l'eau.	0,71
Eau.............................	10,94
Perte...........................	0,66
	100,00

(EINHOF, *Journ.* de Gehl, t. VI, p. 62.)

ORGE. Paille sèche.

Substances solubles dans l'eau....	11,330
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique............	38,237
Cire et résine..................	0,780
Fibre végétale..................	49,653
	100,000

ORGE. Paille réduite en cendres.

Potasse.........................	0,180
Soude...........................	0,048
Magnésie........................	0,076
Chaux...........................	0,554
Alumine.........................	0,146
Oxyde de fer....................	1,014
Oxyde de manganèse..............	0,020
Silice..........................	0,856
Acide sulfurique................	2,148
Acide phosphorique..............	0,160
Chlore..........................	0,072
	5,244
Parties combustibles eau.....	94,766
	100,000

(SPRENGEL, *Ann. agricoles*, t. VIII, p. 202.)

ORGE. Cendres de l'orge de Neufchâtel.

Potasse.........................	13,75
Soude...........................	6,75
Chaux...........................	2,21
Magnésie........................	8,60
Oxyde ferrique..................	1,07
Acide phosphorique..............	38,80
— sulfurique................	1,17
Silice..........................	27,65
	100,00

(KOECHLIN, *Rev. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 78.)

ORGE. Cendres.

	(a)	(b)	
Potasse......	3,91	13,30	
Soude.......	16,75	6,53	
Chaux.......	3,36	2,14	
Magnésie.....	10,04	8,32	
Oxyde ferrique.	1,93	1,03	perox. de fer.
Ac. phosphor..	40,63	38,51	
Ac. sulfurique.	0,26	0,15	
Silice........	21,90	26,74	
Charbon......	1,22	5,15	
	100,00	101,87	

(a) BICHON, *Rev. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 72. — (b) JAMES, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 668.

endres.

....	4,317
ate de chaux..............	1,646
ate de magnésie...........	1,638
ie........................	0,271
de magnésie..............	0,433
de fer....................	0,246
	8,521

DER, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. IV, p. 216.)

endres.

et silice..................	29,10
ferrique..................	2,10
....	1,67
sie.......................	6,91
e.........................	20,91
....	»
phosphorique..............	38,48
NN, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 82.)	99,17

Farine d'orge non germée.

jaune......................	1
ie.........................	4
....	5
....	3
n..........................	32
ine........................	55
	100

Farine d'orge germée ou *malt*.

....	1
ie.........................	15
....	15
n..........................	1
on.........................	56
ine........................	12
	100

ST, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. V, p. 340 et 342.)

Grains d'orge.

re volatile.................	430
oppe........................	720
e...........................	2690
	3840

Farine.

re volatile.................	360
mine........................	44
re saccharine...............	200
lage........................	176
phate de chaux mêlé d'un peu lbumine....................	9
n...........................	135
loppe avec un peu de gluten et amidon......................	260
A reporter......	11,84

Report....	11,84
Amidon non entièrement privé de gluten.......................	2580
Perte........................	76
	3840

(Einhof, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. IV, p. 292.)

Orge.

	(1)	(2)
Azote..................	2,31	2,79
Carbone................	45,50	45,22
Hydrogène..............	6,87	6,99
Oxygène................	44,68	42,16
Soufre.................	0,16	0,20
Cendres................	2,84	5,52
Matières azotées desséchées à 100°..............	14,74	17,81
Matières azotées fraîches..	12,26	15,35
Eau....................	16,80	13,80

(1) O. de Jérusalem par Horsfold. — (2) O. d'hiver, par le même, *R. sc. et ind.*, t. XXV, p. 304.

Orge.

Carbone......................	45,4690
Hydrogène....................	6,4815
Azote........................	2,2810
Oxygène......................	42,4435
Cendres......................	3,3250
	100,0000

(Sacc, *R. sc. et ind.*, t. XX, p. 401.)

ORME. Cendres.

	(1)	(2)	(3)
Potasse.........	15,19	14,35	1,55
Soude...........	8,30	10,24	7,03
Chaux...........	31,96	32,53	50,64
Magnésie........	4,95	5,47	2,22
Phosphate ferriq.	1,15	1,15	0,83
Acide phosphoriq.	1,49	2,31	0,85
Acide sulfurique..	0,93	0,80	0,43
Silice...........	2,08	2,05	6,11
Acide carbonique.	29,12	29,02	30,45
Sable et charbon.	3,76	1,46	1,46

(1) (2) *Ulmus campestris*, près de Giessen. — (3) Écorce du même.

(Wrightson, *Ann. der Chem. und Ph.*, v. Liebig et Wœhler, 1845, n° 6.)

Orme. Écorce.

Matière végétale................	0,605
Carbonate de potasse............	0,342
— de chaux.............	0,050
— de magnésie..........	0,003
	1,000

(Vauquelin, *Ann. de Ch.*, t. XXI, p. 43.)

Orme. Ulcère de l'orme.

Eau	86,0
Carbonate de chaux cristallisé	8,0
Bicarbonate de potasse et acétate de potasse	0,5
Matière gélatiniforme particulière	3,3
Bassorine	1,6
Pectate de potasse	0,6
Carbonate de magnésie, sulfate de potasse, chlorure de potassium	trac.
	100,0

(Braconnot, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 593.)

Ormeau. Cendres.

	(1)	(2)	(3)
Chaux	31,96	32,53	50,64
Magnésie	4,95	5,47	2,22
Potasse	15,49	14,35	1,55
Soude	8,30	10,24	7,03
Phosphate de fer	1,15	1,15	0,83
Acide phosphoriq.	1,49	2,31	0,85
— sulfurique	0,93	0,80	0,43
Silice	2,08	2,05	6,11
Acide carbonique	29,12	29,02	30,45
Carbone	3,76	3,30	1,46
	98,93	101,22	101,57

(1) (2) Bois. — (3) Écorce.

(Wrightson, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 665.)

ORPIMENT. Voy. Arsenic sulfuré jaune.

ORPIN. Voy. Arsenic sulfuré jaune.

ORTHITE.

	(1)	(2)	(3)
Silice	32,00	32,77	34,93
Oxyde lanthanique	»	2,31	11,00
Chaux	7,84	11,18	10,42
Alumine	14,80	14,32	14,26
Protox. de cérium	19,50	17,70	10,43
— de fer	12,44	14,76	14,90
— de mangan.	3,44	1,12	0,85
Yttria	3,44	0,35	1,91
Magnésie	3,36	0,50	0,86
Potasse	»	0,76	»
Eau	3,36	2,51	0,52
	100,18	98,28	100,08

(1) O. de Finbo, par Gahn et Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IV, p. 243. — (2) O. accompagnant la gadolinite de Hitteroë, par Schéerer, *Rev. sc. et ind.*, t. VI, p. 40. — (3) O. de Fellfield, par le même, *id.*

Orthite.

	(4)	(5)	(6)
Silice	10,43	33,05	27,59
Oxyde lanthanique	»	20,55	»
Chaux	1,81	10,18	2,28
Alumine	3,59	15,29	16,44
Protox. de cérium	13,92	»	11,75
— de fer	6,08	16,64	16,01
— de mangan.	1,39	»	1,55
Yttria	4,87	1,18	2,12
Magnésie	»	1,58	4,04
Carbone et perte	31,41	1,24	18,17
Eau	26,50	»	»
	100,00	99,74	99,65

	(7)	(8)	(9)
Silice	36,24	33,60	32,70
Chaux	5,48	9,59	11,07
Alumine	8,18	12,58	14,09
Protox. de cérium	4,98	4,56	20,28
— de fer	9,06	13,48	15,31
— de mangan.	»	»	
Yttria	29,81	20,83	0,81
Magnésie	0,61	1,60	0,50
Potasse	»	»	0,76
Eau	4,59	3,34	2,56
	98,95	99,58	98,08

(4) Pyrorthite, par Berzelius, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 390. — (5) Orthite de Stockholm, par Berlin, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847. — (6) O. de Kullberger, par Berlin, *id.* — (7) (8) O. d'Ytterby, par le même, *id.* — (9) O. de Hitteroë, par Schéerer, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 195.

Orthite.

Silice	32,46
Alumine	18,09
Sesquioxyde de fer / Protoxyde de fer	13,84
— de cérium	6,77
Lanthane	9,76
Yttria	1,50
Chaux	13,18
Magnésie	1,02
Protoxyde de manganèse et oxyde de cuivre	trac.
Eau	3,40
	100,02

(Hermann, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 219.)

ORTHOCLASE. Voy. Orthose.

ORTHOSE.

Syn.: *Feldspath; spath fusible; spath étincelant; adulaire; orthoclase; nekronite; pétrosilex; hornstein fusible; feldspath sonore; klingstein; phonolite; feldspath résinite; rétinite; pechstein; obsidienne; ponce; krahlite; feldspath compacte; murchisonite; adinole.*

SE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
.....	64,20	65,03	66,20	66,20	66,73	65,91	67,20	65,75
e....	18,40	17,96	19,80	18,50	17,36	21,00	20,03	18,15
de fer	»	0,47	»	»	0,81	»	0,18	»
.....	16,95	16,21	6,90	8,00	8,27	10,18	8,85	14,11
.....	»	0,35	»	»	1,23	0,11	0,21	trace.
.....	»	»	3,70	4,00	4,10	3,50	5,06	1,44
sie...	»	»	2,00	1,09	1,20	»	0,34	trace.
	99,55	100,02	98,60	97,79	99,70	100,70	101,84	99,48

Adulaire du Saint-Gothard, par BERTHIER. — (2) O. lamellaire rouge de Cayenne, par BEUDANT. — du mont Dor, par BERTHIER. — (4) O. de Drachenfels, par le même. — (5) O. de l'Epoméo, par ABISCH. Feldspath blanc jaunâtre de l'Oural, par ROSE. — (7) F. blanc rougeâtre de Silésie, par le même. — ulaire du Saint-Gothard, par le même.

Min. de Dufrénoy, t. III, p. 341 et 342.)

SE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
....	65,69	0,572	72,0	64,30	62,00	63,00	65,52	66,48
ne	17,97	0,330	10,1	23,77	17,50	19,25	17,61	19,06
yde de fer	traces	»	2,0	0,36	1,40	4,00	0,80	»
....	1,34	»	1,2	4,78	6,50	6,00	0,94	0,63
se	13,99	0,025	11,1	1,29	»	»	12,98	10,52
....	1,01	»	»	8,50	»	»	1,70	2,30
e de manganèse	»	0,024	»	»	»	»	trace.	»
ésie	»	»	3,2	»	6,00	3,25	trace.	»
....	»	0,021	»	»	0,25	0,50	»	»
....	»	0,028	»	»	3,35	2,50	»	»
e de baryte...	»	»	»	»	2,00	1.50	»	»
	100,00	1,000	99,6	100,00	99,00	100,00	99,55	98,99

A. du Saint-Gothard, par HERMANN, *Annuaire* de Pogg. — (2) A. par LAMPADIUS, *Ann. de Ch.*, t. XXXIX, . — (3) F. vert, par J.-W. WEBSTER, *Journ. de Phil. et des Arts* de Boston, nov. 1823. — (4) F. aventurin edestrand (Norwége), par SCHÉERER, *Rev. sc. et ind.*, 2e série, t. IV, p. 328. — (5) Adulaire du mont Gothard, par WESTRUMB, *Ann. de Ch.*, t. XI, p. 216. — (6) Adulaire opaque d'un blanc jaunâtre, par le , *id.* — (7) Orthoclase de la galerie profonde au Vieux-Prince, par KERSTEN, *Rev. sc. et ind.*, t. XXVII, . — (8) Orthose de la protogine, par DELESSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. 25, p. 116.

SE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)		(6)
....	67	2,387	65,74	65,00	67,87		65,52
ine	14	0,621	18,57	18,64	15,72		19,15
yde de fer	»	0,030	trace.	0,83	2,41		»
e..................	11	»	»	»	»		»
ésie................	8	0,043	0,08	1,03	1,40		»
....	»	0,044	0,34	1,23	3,16		0,15
se..................	»	0,296	14,02	9,12	6,58	et perte	14,74
....	»	0,147	1,25	3,49	2,86		
e de manganèse......	»	»	»	0,13	»		»
	100	3,568	100,00	99,47	100,00		99,56

F. blanc ou petunsé, *Élém. de Ch.* de Chaptal, t. II, p. 133. — (2) F. d'Ischia, par HERMANN, *Ann.* de — (3) F. de Baveno, par le même, *id.* — (4) F. contenu dans la lave de l'Arso à Ischia, par le même, *id.* F. du tuf de Pausilippe, par HERMANN et ABISCH, *id.* — (6) Feldspath vitreux, par ROSE, *Ann.* de Pogg.

Orthose.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice	62,20	62,00	62,76	64,37	62,06	58,70	65,87	64,03
Alumine	19,78	19,48	19,20	20,23	19,64	23,95	20,60	18,47
Potasse	15,14	15,72	14,90	15,75	16,07	12,64	traces.	15,24
Soude	»	»	»	»	»	»	11,10	»
Magnésie	0,50	0,12	0,18	0,16	0,16	0,34	0,20	0,18
Chaux	0,58	0,35	0,46	0,39	0,38	2,09	0,38	0,67
Fer et manganèse	traces.	traces.	traces.	»	»	traces.	traces.	»
Humidité	1,53	1,64	1,70	1,31	1,11	1,65	1,20	1,02
Perte	0,27	0,69	0,80	0,79	0,61	0,66	0,65	0,39
	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00

(1) F. de Newcastle. — (2) F. de Sargadelos. — (3) F. de Hall. — (4) F. de Quersenten (Bavière). — (5) F. d'Oporto. — (6) F. de Willmington. — (7) F. de Calabre. — (8) F. de Serdobole (Finlande).

(Brongniart et Malaguti, *C. R.*, t. XIII.)

Orthose

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)
Alumine	20	20,00	17,02	15,0	15,0	14,00	20,00	55,75	19.75
Silice	64	48,75	62,83	56,0	68,0	60,50	61,00	34,00	54,00
Chaux	2	»	3,00	»	»	»	»	2,12	»
Oxyde de fer	»	3,75	1,00	3,0	0,5	2,15	1,75	4,00	4,80
Potasse	14	14,00	13,00	10,4	14,0	3,80	»	2,00	»
Soude	»	»	»	»	»	5,00	14,18	»	4,30
Titane	»	10,00	»	12,0	»	10,00	3,25	»	15,50
Eau	»	»	»	1,0	»	0,75	0,50	1,00	1,00
	100	96,50	96,85	97,4	97,5	96,20	100,68	98,87	99,35

(1) Adulaire du Saint-Gothard, par Vauquelin. — (2) *Id.* par Peschier. — (3) Adulaire vert de Sibérie, par Vauquelin. — (4) *Id.* par Peschier. — (5) Adulaire vitreux d'Achenfels (Westphalie), par Klaproth. — (6) *Id.* par Peschier. — (7) Adulaire blanc d'Auvergne, par le même. — (8) Andalousite du Tyrol, par Brandes. — (9) *Id.* par Peschier.

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXI, p. 298.)

Orthose. Feldspath compacte ou pétrosilex ou hornstein fusible.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice	79,50	75,20	75,40	71,17	68,00	76,40	81,91	0,795
Alumine	12,20	15,00	15,50	13,60	19,00	14,10	6,55	0,122
Soude	6,00	»	»	»	»	»	»	»
Potasse	»	3,40	3,80	3,19	5,60	1,60	»	0,060
Magnésie	1,10	2,40	1,40	0,10	1,10	2,30	8,88	0,011
Chaux	»	1,20	»	0,40	»	1,60	»	»
Oxyde de fer	0,50	»	1,20	1,40	4,50	0,80	»	0,005
Eau	»	1,50	»	3,50	»	2,25	6,42	»
	99,30	98,70	97,30	93,36	98,20	99,05	103,76	0,993

(1) Pétrosilex rouge de Salberg, par Berthier, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 352. — (2) P. gris verdâtre de Nantes, par le même, *id.* — (3) P. gris verdâtre de Bretagne, par Durocher, *id.* — (4) P. des Pentland-Hills, *id.* — (5) P. rougeâtre de Saxe, *id.* — (6) P. gris de fumée (Loire-Inférieure.) — (7) Léelite par Thomson. — (8) Pétrosilex rose de Sahlberg (Suède), par Berthier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 21.

ORTHOSE. Feldspath résinite ou résinite du Pechstein.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Silice	73,00	74,00	67,6	64,40	75,25	77,00	68,53
Alumine	14,50	17,00	8,7	15,65	12,00	13,00	11,10
Chaux	1,00	1,50	3,5	1,20	0,50	1,50	8,33
Oxyde de fer	1,00	2,75	3,6	4,30	1,60	2,00	4,00
— de manganèse	0,10	»	»	»	»	»	1,30
Magnésie	»	»	1,6	1,20	»	»	2,30
Soude	1,75	3,00	5,7	»	»	2,70	»
Potasse	»	»	5,5	5,40	4,50	»	3,40
Eau	8,50	»	»	7,10	4,50	4,00	0,30
	99,85	98,25	96,2	99,25	98,35	100,20	99,26

(1) Feldspath du mont Moirson, par KLAPROTH. — (2) R. de Proschappel, par TROMSDORFF. — (3) R. de l'île d'Aran, par BERTHIER. — (4) R. du Cantal, par le même. — (5) Perlite de Tokay, par KLAPROTH. — (6) R. du Mexique, par VAUQUELIN. — (7) Sphérolite de Spechthaussen, par ERDMANN.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, pag. 357.)

ORTHOSE. Feldspath sonore ou phonolithe ou klingstein.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Silice	16,204	61,084	58,00	41,220	66,961
Alumine	7,869	19,362	24,50	39,238	18,937
Chaux	1,119	1,781	3,50	1,034	0,340
Potasse	0,013	14,649	»	3,557	4,932
Fer oxydé	2,929	1,351	4,50	2,497	»
Oxyde cuivrique	»	»	»	0,025	»
Soude	2,665	»	6,00	12,408	6,324
Oxyde manganeux	»	»	»	0,638	»
Eau	4,993	»	2,00	6,558	»
Perte	»	»	1,50	»	»
Magnésie	»	1,773	»	1,261	1,498
		100,000	100,00	98,136	98,992

(1) Phonolithe de Marienberg en Bohême, parties solubles, par MAYER, *Ann.* de Pogg, t. XLIX, p. 191. — (2) *Id.*, parties insolubles, *id.* — (3) Feldspath sonore d'Auvergne, par BERGMANN, *Journ. des Mines*, germinal an XII, p. 75. — (4) Phonolithe de Whisterschau, parties solubles, par REDTENBACHER, *Ann.* de Pogg, t. XLVIII, p. 491. — (5) *Id.*, parties insolubles, par le même, *id.*

ORTHOSE. Pechstein.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)		(8)
Silice	63,50	78,00	73,00	59,00	90,0	64,59	89,59		72,80
Alumine	12,74	3,00	14,50	18,50	2,0	15,41	0,41		11,50
Fer oxydé	3,80	2,00	1,00	3,50	7,0	5,00	5,41		3,03
Chaux	4,46	4,50	1,00	4,00	»	»	3,23		1,12
Oxyde de manganèse	»	»	0,10	»	»	»	»		»
Soude	6,22	3,00	1,75	3,00	»	»	»	lithine	2,86
Eau	8,00	7,00	8,50	8,00	»	»	»		8,50
Perte	»	2,50	»	4,00	»	15,00	1,36		»
	98,72	100,00	99,85	100,00	99,0	100,00	100,00		99,81

(1) P. par THOMSON, *Tr. des Mines*, t. I, p. 392. — (2) P. d'Auvergne, par BERGMANN, *Journ. des Mines*, germinal an XII, p. 71. — (3) P. de Meissen, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 17. — (4) P. de Planitz (Saxe), par BERGMANN, *Journ. des Mines*, germinal an XII, p. 71. — (5) P. trouvé dans des produits volcaniques, par Gmelin, *Ann. de Ch.*, t. XIII, p. 333. — (6) P. de Misnie, par WIEGLEB. — (7) P. de Francfort, par GMELIN. — (8) P. de Newry, par KNOX, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 46.

Orthose. Obsidienne.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Silice	69,46	78,0	74,80	70,34	71,83
Alumine	2,60	10,0	12,40	8,63	13,49
Oxyde de fer	2,60	2,0	2,03	10,52	4,40
— de manganèse	»	1,6	1,31	0,32	»
Magnésie	2,60	»	0,90	1,67	0,47
Chaux	7,54	1,0	1,96	4,56	1,98
Potasse	7,12	6,0	6,40	»	trace.
Soude	5,08	»	»	3,34	5,56
Matière volatile	3,00	»	»	»	»
	100,00	98,6	99,80	99,38	

(1) O. de Pasco en Colombie, par Berthier, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 360. — (2) O. de Las Navajas, par Vauquelin, *id.* — (3) O. de Telkebania, par Erdmann, *id.* — (4) O. de l'Inde, par Damour, *id.* — (5) Obsidienne d'Islande, par Forchhammer, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 285.

Orthose. Obsidienne.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice	75,20	71,0	74,0	72,0	63,0	70,97
Alumine	6,86	13,4	14,2	12,5	20,0	6,77
Peroxyde de fer	6,54	4,0	3,0	2,0	13,5	6,24
Chaux } Magnésie }	3,83	1,6	1,2	»	»	2,84
Magnésie		»	»	»	»	1,77
Soude et potasse	7,57	4,6	3,3	10,0	»	11,41
Perte	»	6,0	4,3	3,5	»	»
	100,00	100,6	100,0	100,0	96,5	100,00

(1) O. de la Nouvelle-Zélande, par Murdoch, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 273. — (2) (3) O. du Mexique, par Drappier, *Ann. de Ch.*, t. LIII, p. 265. — (4) O. par Collet-Descotils, *id.* — (5) O. d'Heckla (Islande), par Trommsdorf, *Ann. de Ch.*, t. XXXIV, p. 150. — (6) O. de la Nouvelle-Zélande, par Murdoch, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 272.

Orthose. Ponce.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Silice	70,00	69,25	77,50	54,25	68,6
Alumine	16,00	12,75	17,50	11,64	16,6
Chaux	2,50	3,50	»	0,85	magnésie
Oxyde de fer	0,50	4,50	1,75	7,90	»
Potasse	6,50	0,88	3,00	6,94	14,8
Soude	»	0,88		1,83	»
Eau	3,00	7,00	»	13,44	»
	98,50	98,76	99,75	99,79	100,0

(1) Ponce du commerce, par Berthier. — (2) P. par Brandes, *Ann. des Mines*, 1821, p. 248. — (3) P. de Lipari, par Klaproth, *Ann. de Ch.*, t. XXIV, p. 163. — (4) Tuf ponceux du Pausilippe. — (5) Murchisonite, par Phillips.

OS.

Os de boeuf.

Gélatine solide	51,0
Phosphate de chaux	37,7
Carbonate de chaux	10,0
Phosphate de magnésie	1,3
	100,0

(Fourcroy et Vauquelin, *Ann. de Ch.*, t. XLVII, p. 258.)

Os de boeuf.

Substance terreuse	58
Gélatine	30
Graisse	10

(Darcet, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XL, p. 423.)

Os. Fémur d'un cerf.

Substance animale	7,25
Phosphate de chaux	54,15
Carbonate de chaux	19,26
Sulfate de chaux	12,24
Phosphate de magnésie	2,12
Fluure de calcium	2,08
Oxyde de fer et de manganèse, perte.	2,90
	100,00

(Marchand, *Journ. de Ph.*, 3e série, t. II, décembre 1842, p. 471.)

Os de l'homme.

Phosphate de chaux	81,9
Fluate de chaux	3,0
Chaux	10,0
Phosphate de magnésie	1,1
Soude	2,0
Acide carbonique	2,0
	100,0

(Berzelius, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 199.)

Os de l'homme. Fémur, débarrassé du périoste et de la graisse, d'un homme de 30 ans.

Cartilage insoluble dans l'acide chlorhydrique	27,23
Cartilage soluble	5,02
Vaisseaux	1,01
Phosphate basique de chaux	52,26
Fluure de calcium	1,00
Carbonate de chaux	10,21
Phosphate de magnésie	1,05
Soude	0,92
Chlorure de sodium	0,25
Oxyde de fer et de manganèse, perte.	1,05
	100,00

(Marchand, *Journ. de Ph.*, 3e série, t. II, décembre 1842, p. 469.)

Os de l'homme.

	(1)	(2)
Cartilage, vaisseaux, etc.	38,02	41,16
Matériaux inorganiques	61,98	58,84
Phosph. de chaux basique.	52,93	49,02
Carbonate de chaux	7,66	7,76
Phosphate de magnésie	0,25	1,54
Chlorure de sodium	0,94	0,44
Carbonate de soude	0,28	0,07

(1) Substance corticale du tibia d'un homme. — (2) S. médullaire du même os.

Os de l'homme.

	(3)	(4)
Cartilages, vaisseaux, etc.	41,18	48,56
Matériaux inorganiques	44,82	51,44
Phosph. de chaux basique.	57,01	41,77
Carbonate de chaux	5,04	7,11
Phosphate de magnésie	0,87	0,88
Chlorure de sodium	0,65	1,67
Carbonate de soude	1,43	

(3) Condyle externe du fémur d'une jeune fille. — (4) Tête du tibia.

(Valentin, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 679.)

Os de l'homme.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Tibia	60,01	39,99	56,52	43,48
Fémur	62,02	37,51	57,51	42,49
Humérus	63,02	26,98	58,08	41,92
Péroné	60,02	39,98	56,00	44,00
Cubitus	60,50	39,50	57,59	42,41
Radius	60,51	39,49	56,50	43,50
Temporal	63,50	36,50	55,90	44,10
Vertèbres	57,42	42,58	»	»
Côtes	57,49	42,51	53,75	46,25
Clavicule	58,52	42,48	56,75	43,25
Os ilion	58,79	41,21	58,50	41,50
Omoplate	54,51	45,49	56,60	43,50
Sternum	56,00	44,00	»	»
Métatarsiens	66,52	53,47	»	»

(1) Os d'un homme adulte, matériaux inorganiques. —(2) *Id.*, matériaux organiques. — (3) Os d'un enfant nouveau-né, matériaux inorganiques. —(4) *Id.*, matériaux organiques.

(Rees, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 679.)

Os divers.

	(1)	(2)
Cartilage	32,17	»
Vaisseaux sanguins	1,13	»
Fluate de chaux	2,00	3,20
Phosphate de chaux	51,04	85,30
Carbonate de chaux	11,30	8,00
Phosphate de magnésie	1,16	1,50
Soude, muriate de soude, eau, etc.	1,20	2,00
	100,00	100,00

	(3)	(4)
Cartilage	33,30	3,56
Vaisseaux sanguins		
Fluate de chaux	2,50	4,00
Phosphate de chaux	55,85	81,00
Carbonate de chaux	3,85	7,10
Phosphate de magnésie	2,05	3,00
Soude, muriate de soude, etc.	2,45	1,34
	100,00	100,00

(1) Os séchés de l'homme.—(2) Émail de l'homme. — (3) Os des bœufs. — (4) Émail des bœufs.

(Berzelius, *Ann. de Ch.*, t. LXI, p. 257.)

Os de l'homme.

	(1)	(2)
Os pariétal d'un adulte.......	68,5	31,5
— d'un enfant de 3 ans.	66,3	33,7
Rocher de l'os temporal d'un adulte..................	70,2	29,8
Maxillaire inférieur d'un adulte.	68,0	32,0
— d'un enfant de 3 ans.	62,8	37,2
Sternum d'un adulte........	64,7	35,3
Côte d'un adulte............	65,3	34,7
Humérus d'un adulte........	68,3	31,7
— et cubitus d'un fœtus de 8 mois................	63,2	36,8
Radius d'un adulte..........	66,3	33,7
— d'un garçon de 10 ans.	65,5	34,5
Tibia d'un adulte...........	66,2	33,8
Péroné d'un adulte..........	66,5	33,5
Excroissances affectées de carie d'un autre péroné.........	61,2	38,8
Os du métatarse d'un adulte..	65,9	34,1
Rotule d'un adulte...........	63,7	36,3
Corps d'une vertèbre lombaire d'un adulte...............	60,5	39,5

(1) P. inorganique. — (2) P. organique.

(Frerichs, *Journ. de Ph.*, 3e série, t. II, décembre 1842, p. 523.)

Os d'individus arthritiques.

	(1)	(2)
Substance animale........	46,32	45,96
Phosphate de chaux......	42,12	43,18
Carbonate de chaux......	8,24	8,50
Phosphate de magnésie...	1,01	0,99
Fluorure de calcium, soude, sel marin et perte......	2,31	1,37
	100,00	100,00

(1) Os de la cuisse. — (2) Os de l'avant-bras.

Os. Concrétion de la cuisse chez un enfant rachitique.

Urate de soude..................	34,20
— de chaux..................	2,12
Carbonate d'ammoniaque..........	7,86
Chlorure de sodium.............	14.12
Eau...........................	6,80
Substance animale..............	32,53
Perte.........................	2,37
	100,00

(*Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. III, p. 288.)

Os d'un enfant rachitique, immédiatement après la mort.

	(1)	(2)
Cartilage.................	75,22	71,26
Substance grasse.........	6,12	7,50
A reporter....	81,34	78,76
Report....	81,34	78,76
Phosphate de chaux.......	12,56	15,11
— de magnésie....	0,92	0,78
Carbonate de chaux......	3,20	3,15
Sulfate de chaux et de soude	0,98	1,00
Fluure de calcium, chlorure de sodium, fer, perte...	1,00	1,20
	100,00	100,00

(1) Vertèbres dorsales. — (2) Radius.

	(3)	(4)
Cartilage................	72,20	61,20
Substance grasse.........	7,20	9,34
Phosphate de chaux......	14,78	21,35
— de magnésie....	0,80	0,72
Carbonate de chaux......	3,00	3,70
Sulfate de chaux et de soude.	1,02	1,68
Fluure de calcium, chlorure de sodium, fer, perte...	1,00	2,01
	100,00	100,00

(3) Fémur. — (4) Côtes sternales.

(Marchand, *Journ. de Pharm.*, 1842, p. 471.)

Os des cadavres inhumés en 1814 après la bataille livrée sous les murs de Paris, et trouvés à Pantin.

Humidité.................	20,0	20,0
Matière organique..........	11,0	15,0
Sous-phosphate de chaux....	45,1	40,5
Carbonate de chaux........	21,6	15,8
Sulfate de chaux...........	2,3	0,5
Traces d'oxyde de fer.......	0,0	»
Argile sableuse............	»	8,2
	100,0	100,0

(Lassaigne, *C. R.*, t. XIX.)

Os. Fragment de crâne d'une momie égyptienne.

Résidu.........................	2,67
Résidu incombustible composé de phosphate, de carbonate de chaux, etc....................	58,16
Matière animale................	39,17
	100,00

(Darcet, *Rev. sc. et ind.*, t. XII, p. 240.)

Os rachitiques.

	(1)	(2)	(3)
Cartilage........	79,75	74,64	59,77
Phosph. de chaux.	13,60	13,25	33,60
— de magnésie.	0,82	»	»
Carbon. de chaux.	1,13	5,95	4,60
Sulfate de chaux. — de soude.	4,70	0,90	0,40
Substance grasse.	»	5,26	1,63
	100,00	100,00	100,00

(1) Vertèbres du dos, par Bostock. — (2) *Id.*, par Proesch. — (3) Côtes, par le même.

Os. Exostoses.

	(1)	(2)	(3)
Substance animale...	43,0	41,6	46,0
Sels solubles........	14,2	8,6	10,0
Carbonate de chaux..	6,5	8,2	14,0
Phosphate de chaux..	36,3	41,6	30,0
	100,0	100,0	100,0

(1) Épaississement qui s'était formé de lui-même. — (2) Os sain environnant. — (3) Exostose.

(LASSAIGNE, *Journ. de Pharm.*, 1842, p. 479.)

Os pris dans les catacombes de Paris.

	(1)	(2)	(3)
Résidu blanc.......	60,3	58,8	64,72
Matière combustible ou volatilisable...	39,7	41,2	35,28
	100,0	100,0	100,00

(1) Partie solide d'un humérus. — (2) Partie spongieuse du même os. — (3) Côtes.

Os DE L'HOMME.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Silice...............	»	»	1,90	»	»	»	»
Matière organique....	»	3,8	0,81	10,25	4,91	9,95	9,12
Sous-phosphate de chaux	78,29	80,2	76,38	78,12	84,41	80,59	80,01
Carbonate de chaux...	10,49	13,2	10,13	8,82	9,87	8,24	8,96
Phosphate de magnésie	7,91	1,3	8,20	2,81	0,81	1,22	1,91
Phosphate de fer.....	»	1,5	2,58	»	»	»	»
Carbonate de cuivre ..	3,31	»	»	»	»	»	»
	100,00	100,0	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00

(1) Vertèbre d'enfant d'un tombeau gallo-romain à Rouen, par GIRARDIN et PREISSER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. IX, p. 373. — (2) Squelettes celtiques de Saumur, par les mêmes, *id.* — (3) S. d'un tombeau romain à Lillebonne, par les mêmes, *id.* — (4) Cubitus humain de la caverne à ossements de Mialet (Gard), par les mêmes, *id.* — (5) Tibia de Blainville, par les mêmes, *id.* — (6) Mâchoire inférieure de tombeaux celtiques de Fontenay, par les mêmes, *id.* — (7) *Id.* de Blainville, par les mêmes, *id.*

Os DE POISSONS.

	(1)	(2)	(3)	(4)	
Substance animale..................	43,94	37,36	57,07	78,46	
Phosphate de chaux................	47,96	55,26	32,46	14,20	
Sulfate de chaux..................	»	»	1,87	0,83	
Carbonate de chaux................	5,50	06,16	2,57	2,61	
Phosphate de magnésie.............	2,00	»	1,03	»	
Sulfate de soude..................	»	»	0,80	0,70	
Soude et chlorure de sodium........	0,60	1,22	3,00	2,46	sel marin.
Fluor. de calcium, silice, alumine, fer et perte..........	»	»	1,20	»	
Fluor. de calcium, phosphate de magnésie et perte..........	»	»	»	0,74	
	100,00	100,00	100,00	100,00	

(1) Crâne de morue, par CHEVREUL. — (2) Os de brochet, par DUMÉNIL. — (3) Épine dorsale du requin, par MARCHAND. — (4) Crâne d'une grande raie, par MARCHAND.

(*Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 290.)

Os DE PORC.

	(1)	(2)	(3)
Chaux unie à de l'acide phosphorique.....................	46,7	49,94	51,1
Chaux unie à l'acide carbonique.......................	2,6	2,00	1,9
Magnésie..	5,2	1,70	1,8
Sels alcalins..	0,4	1,57	0,4
Acide carbonique......................................	0,1	1,13	»
Acide phosphorique....................................	45,0	43,66	44,8
	100,0	100,00	100,0

(1) Os d'un porc nouveau-né. — (2) Os d'un porc âgé de huit mois. — (3) Os d'un porc âgé de onze mois.

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVI, p. 488.)]

Os DE SEICHE. Couverture supérieure dure, avec la membrane flexible adhérente en dessous.

Matière animale non gélatineuse, soluble dans l'eau avec du sel marin	7
Membrane gélatineuse insoluble dans l'eau et la potasse	9
Carbonate de chaux avec une trace de phosphate de chaux	80
Eau avec des traces de magnésie	4
	100

Masse principale poreuse.

Matière animale non gélatineuse, soluble dans l'eau avec du sel marin	7
Membrane gélatineuse, insoluble dans l'eau et la dissolution de potasse tiède	4
Carbonate de chaux avec une trace de phosphate de chaux	85
Eau avec des traces de magnésie	4
	100

(JOHN, *Écrits ch.*, t. VI, p. 115.)

Os DIVERS.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Os humains pris dans un cimetière	16,0	67,0	1,50	15,50
Os humains secs, mais qui n'ont pas séjourné dans la terre	23,0	63,0	2,00	2,00
Os de bœuf	3,0	93,0	2,00	2,00
— de veau	25,0	64,0	trace	21,00
— de cheval	9,0	67,5	1,25	22,25
Dents de cheval	12,0	85,5	0,25	2,25
— d'éléphants ou ivoire	24,0	54,0	0,10	11,15
Os de mouton	16,0	70,0	0,50	13,50
— d'élan	1,5	90,0	1,00	7,50
Bois de cerf (corne)	27,0	57,5	1,00	14,50
Os de cochon	17,0	52,0	1,00	30,00
— de lièvre	9,0	85,0	1,00	5,00
— de poulet	6,0	72,0	1,50	20,50
Coquilles d'œuf	3,0	2,0	72,00	23,00
Os de brochet (arête)	12,0	64,0	1,00	23,00
— de carpe	6,0	45,0	0,50	48,50
— de vipère	21,5	60,5	0,50	17,50
— de homard	18,0	14,0	40,00	28,00
Nacres de perle	2,5	»	66,00	31,50
Pierre ou œil d'écrevisse	2,0	12,0	60,00	26,00
Corail blanc	1,5	»	50,00	48,50
— rouge	0,5	»	53,50	46,00
Coraline articulée	7,5	»	49,00	43,50
Écaille sèche	8,0	»	68,00	24,00

(1) Gélatine. — (2) Phosphate calcaire. — (3) Carbonate calcaire. — (4) Perte et eau.

(MERAT-GUILLOT, *Ann. de Ch.*, t. XXXIV, p. 71.)

Os DIVERS.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Phosphate calcique avec fluor. calcique	61,76	59,82	59,48	59,41	56,64	42,73
Carbonate calcique	6,66	10,89	2,25	7,82	1,04	9,88
Phosphate magnésique	1,00	1,13	0,99	1,00	0,90	0,93
Sels	0,82	0,97	1,78	0,73	0,83	1,00
Cartilage	28,68	26,17	30,19	24,93	21,80	35,71
Graisse	1,08	1,02	5,31	6,11	18,82	9,75
	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00

(1) Fémur de faucon. — (2) Fémur de coq. — (3) Fémur de grenouille. — (4) Vertèbre de couleuvre. — (5) Vertèbre de saumon. — (6) Vertèbre de brochet.

(BIBRA, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

Os cariés.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Phosphate de chaux	51,02	32,74	25,83	12,99
Carbonate de chaux	8,01	7,24	4,45	4,22
Phosphate de magnésie	1,87	1,31	0,97	0,82
Sels solubles dans l'eau	0,90	0,81	0,71	0,70
Cartilages	36,99	33,15	29,04	51,86
Graisse	1,21	24,75	39,00	29,41
Substances organiques	38,20	57,90	68,04	81,27
— inorganiques	61,80	42,10	31,96	18,54
Après déduction de la graisse :				
Cartilages	37,44	44,05	47,60	73,46
Sels terreux	62,56	55,95	52,40	26,54

(1) Portion du tibia prise au point d'amputation. — (2) *Id.* prise à deux pouces de l'extrémité de l'articulation. — (3) Fragment de l'articulation pris dans la substance spongieuse. — (4) Portion de l'astragale prise du milieu de la carie.

(Bibra, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 748.)

Os cariés.

	(1)	(2)	(3)
Phosphate de chaux	58,34	25,88	45,20
Carbonate de chaux	6,34	7,01	6,73
Phosphate de magnésie	1,02	0,90	0,92
Sels	0,83	0,71	0,80
Cartilages	32,09	39,64	39,04
Graisse	1,38	25,86	7,31
Substances organiq.	33,47	65,50	46,35
— inorganiques	66,53	34,50	53,65
Sans graisse.			
Cartilages	32,53	53,60	42,11
Sels terreux	67,47	46,40	57,89

(1) Portion prise au lieu de la résection. — (2) Partie spongieuse de l'articulation cariée. — (3) Ostéophytes.

(Bibra.)

Os cariés. Carie du fémur.

Phosphate de chaux	54,33	32,57
Carbonate de chaux	5,87	4,28
Phosphate de magnésie	0,92	0,70
Sels	0,71	0,72
Cartilages	33,85	52,38
Graisse	4,32	9,35
Substances organiques	38,17	61,73
— inorganiques	61,83	38,27
Déduction de la graisse.		
Cartilages	33,45	57,78
Sels terreux	64,55	42,22

(Bibra.)

Os cariés. Carie du cubitus.

Phosphate de chaux	44,91
Carbonate de chaux	4,25
Phosphate de magnésie	0,73
Sels	0,72
Cartilages	39,37
Graisse	10,02
Substances organiques	49,39
— inorganiques	50,61
Déduction de la graisse.	
Cartilages	43,75
Sels terreux	56,25

(Bibra, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 750.)

OS FOSSILES. Voy. Fossiles.

OSMÉLITE. Voy. Pektolite.

OSMIURE D'IRIDIUM. Voy. Iridium natif.

OSSIFICATION. Voy. Calculs.

OSTÉOSARCOME.

Eau	87,86
Cartilage passant à l'état de chondrine	9,85
Albumine	0,30
Stéarine, margarine et matières grasses phosphorées	0,28
Carbonate de chaux	0,67
Phosphate de chaux	0,59
Sulfate de soude et de potasse	0,21
Carbonate de soude	0,14
Chlorure de sodium et de potassium	0,10
Traces de phosphates de magnésie, d'alumine et de fer, silice	»
	100,00

(Roux, *Rev. sc. et ind.*, 2e série, t. XIV, p. 182.)

OTTRÉLITE.

Silice	43,52	43,34
Alumine	23,89	24,63
Oxyde ferreux	16,84	16,72
Oxyde manganeux	8,03	8,18
Eau	5,63	5,66
	97,88	98,53

(DAMOUR, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 493.)

OUTREMER.

	(1)	(2)
Acide silicique	35,841	32,544
Alumine	27,824	25,255
Chaux	2,649	2,377
Oxyde ferrique	2,475	2,246
Soude	18,629	16,910
Soufre	5,193	11,629
Oxygène	7,422	9,039
	100,000	100,000

(1) Avant le traitement par le soufre. — (2) Après le traitement.

(BRUNNER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

OUTREMER.

	(1)		(2)
Soude mêlée de potasse	12,063		21,470
Chaux	1,546	potasse	1,750
		chaux	0,020
Alumine	22,000		23,300
Silice	47,306		45,000
Acide sulfurique	4,679		3,830
Soufre	0,188		1,683
Substance résineuse / Soufre, perte	12,218	fer	1,063

(1) Outremer artificiel de Paris, par GMELIN. — (2) *Id.* de Meissen, par VARRENTRAPP.

Voy. LAPIS-LAZULI.

OUWAROWITE. Voy. GRENAT.

OXACIDES DE L'ANTIMOINE.

ACIDE ANTIMONIEUX.

SbO^4. Dens[é] 4,084.

Syn. : *Antimoine oxydé terreux; stibiconise.*

Antimoine	80,13	100,0
Oxygène	19,87	24,8
	100,00	

ACIDE ANTIMONIEUX.

Antimoine	67,30
Oxygène	16,85
Carbonate de chaux	11,45
Oxyde de fer	1,50
Résidu insoluble	2,70
	99,80

(DUFRÉNOY, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. II, p. 655.)

ACIDE ANTIMONIQUE. SbO^5.

Antimoine	76,34	100,0
Oxygène	23,66	31,0
	100,00	

OXACIDES DE L'ARSENIC.

ACIDE ARSÉNIEUX. AsO^3. Dens[é] 3,71.

Syn. : *Arsenic oxydé; arsenic blanc; arsenic; mort aux rats.*

	(a)	(b)	(c)
Arsenic	100,000	75,82	100,000
Oxygène	34,694	24,18	35,263

	(d)	(e)	(f)
Arsenic	74,48	100,000	100,00
Oxygène	25,52	32,979	34,93

(a) THÉNARD. — (b) (c) BERZELIUS. — (d) PROUST. — (e) (f) THOMSON.

(PROUST, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. I, p. 355.)

ACIDE ARSÉNIQUE. AsO^5.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Arsenic	65,3	66,038	100,000	100,000
Oxygène	34,7	33,962	51,428	52,905

	(e)	(f)	(g)	(h)
Arsenic	100,00	100,0	100,000	65,283
Oxygène	56,25	52,4	53,179	34,717

(a) CHENEVIX, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 53. — (b) (c) BERZELIUS, *id.*, t. LXXX, p. 16. — (d) PROUST, *id.*, t. XCIII, p. 278. — (e) THÉNARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 233. — (f) THOMSON, *id.* — (g) (h) BERZELIUS, *id.*

OXACIDES DE L'AZOTE.

ACIDE AZOTEUX. AzO^3.

Syn. : *Acide hyponitreux.*

	(a)	(b)	(c)
Azote	177,04	37,12	37,112
Oxygène	300,00	62,88	62,888
	477,04	100,00	100,000

(a) (b) GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 395. — (c) DULONG et BERZELIUS, *id.*

E AZOTIQUE.

n. : *Acide nitrique ; eau-forte.*

,HO. I. 1,406. Dens[t] 1,55. Éb[n] à 86°.

e de la richesse de l'acide azotique à vers degrés de densité, pour la température de 19° C., calculée par Thénard.

Densité.	Acide sec ou réel pour 100 parties.
1,513	85,7
1,498	84,2
1,478	72,9
1,434	62,9
1,422	61,9
1,376	51,9

Point d'ébullition.

Densité.	Température de l'ébullition.
1,51	86°
1,50	99
1,45	115
1,42	120
1,40	119
1,33	117
1,30	113
1,20	108
1,15	104

E AZOTIQUE SEC. L'acide azotique sec est mé en volumes de 100 d'azote et 250 ygène; en poids :

te.........	177,02	26,15	26,941
gène......	500,00	73,85	73,059
	677,02	100,00	100,000

E AZOTIQUE hydraté.

de azotique sec.......	677,02	85,75
....	112,48	14,25
	789,50	100,00

LONG et BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, . 395.)

E HYPOAZOTIQUE.

n. : *Acide nitreux.*

	(a)	(b)	(c)	(d)
te.....	29,68	29,5	30,44	30,5
gène...	70,32	70,5	69,56	69,5
	100,00	100,0	100,00	100,0

a) CAVENDISH, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. I, 243. — (b) DAVY, *id.* — (c) THOMSON, *id.* — DAVY et GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, 75.

OXACIDE DU BISMUTH. Voy. ACIDE BISMUTHIQUE.

OXACIDE DU BORE. Voy. ACIDE BORIQUE.

OXACIDE DU BROME. Voy. ACIDE BROMIQUE.

OXACIDES DU CARBONE. Voy. ACIDE CARBONIQUE, ACIDE OXALIQUE, ACIDE CROCONIQUE, ACIDE RHODIZONIQUE, ACIDE MELLITIQUE.

OXACIDES DU CHLORE.

ACIDE CHLORIQUE. ClO^5.

Chlore.................	46,97	442,64
Oxygène...............	53,03	500,00
	100,00	942,64

ACIDE PERCHLORIQUE. ClO^7.

Chlore.................	443,20	38,77
Oxygène...............	700,00	61,23
	1143,20	100,00

ACIDE CHLOREUX. ClO^3.

ACIDE CHLOROCHLORIQUE. $2ClO^5,ClO^3$.

ACIDE CHLOROPERCHLORIQUE. $2ClO^7,ClO^3$.

ACIDE HYPOCHLORIQUE. ClO^4.

Syn. : *Oxyde de chlore ; acide chloreux.*

ACIDE HYPOCHLOREUX. ClO.

OXACIDE DU CHROME. Voy. ACIDE CHROMIQUE.

OXACIDE DE L'ÉTAIN. Voy. ACIDE STANNIQUE.

OXACIDE DU FER. Voy. FERRATES.

OXACIDES DE L'IODE.

ACIDE IODIQUE. IO^5. Eq[t]. 2079,50.

Iode.........................	100,000
Oxygène.....................	31,927

(GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch.*, t. XCI, p. 76.)

ACIDE HYPOIODIQUE. IO^4.

ACIDE SOUS-HYPOIODIQUE. I^5O^{19}.

(MILLON, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 54.)

OXACIDES DU MANGANÈSE.

ACIDE MANGANIQUE. MnO^3.

Manganèse...	355,887	54,26	100,00
Oxygène.....	300,000	45,74	84,34
	655,887	100,00	

(BERZELIUS.)

ACIDE HYPERMANGANIQUE. Mn^2O^7.

Manganèse....	711,774	50,84	100,00
Oxygène.....	700,000	49,16	96,70
	1411,774	100,00	

(MITSCHERLICH.)

OXACIDE DU MOLYBDÈNE. Voy. ACIDE MOLYBDIQUE.

OXACIDE DE L'OR. Voy. ACIDE AURIQUE.

OXACIDES DU PHOSPHORE.

ACIDE HYPOPHOSPHORIQUE.

	(a)	(b)
Phosphore..............	100,00	100,0
Oxygène................	110,39	109,0

(a) THÉNARD. — (b) DULONG.

ACIDE PHOSPHORIQUE. PhO^5.

Phosphore..............	392,3	43,97
Oxygène................	500,0	56,03
	892,3	100,00

(LAVOISIER, *Élém. de Ch.*, t. I, p. 60. — THOMSON, *Syst. de Ch.*, t. III, p. 47. — ROSE, *Journ.* (allemand) *de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 318. — BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 7. — DAVY, *Transactions philosophiques* pour 1812, p. 406. — THOMSON, *Annales de Philosophie*, avril 1816. — DULONG, *Mémoires d'Arcueil*, t. III, p. 439. — BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 217 et t. X, p. 278. — DAVY, *id.*, t. X, p. 207.)

ACIDE PHOSPHOREUX. PhO^3.

Phosphore.............	392,30	56,67
Oxygène...............	300,00	43,33
	692,30	100,00

(THÉNARD, *Ann. de Ch.*, t. 85, p. 328. — BERZELIUS, DAVY, THOMSON, DULONG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 227.)

ACIDE HYPOPHOSPHOREUX. PhO.

Phosphore......................	79,69
Oxygène.......................	20,31
	100,00

(DAVY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X, p. 215.)

OXACIDES DU SÉLÉNIUM.

ACIDE SÉLÉNIQUE. SeO^3.

ACIDE SÉLÉNIQUE sec.

Sélénium..............	495,91	62,32
Oxygène...............	300,00	37,68
	795,91	100,00

ACIDE SÉLÉNIQUE hydraté.

Acide sélénique.........	795,91	87,61
Eau....................	112,48	12,39
	908,39	100,00

ACIDE SÉLÉNIEUX. SeO^2.

Sélénium......................	495,91
Oxygène.......................	200,00
	695,91

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 22.)

OXACIDE DU SILICIUM. Voy. ACIDE SILICIQUE.

OXACIDES DU SOUFRE.

ACIDE SULFURIQUE ANHYDRE. SO^3.

Dens[t] 1,57. F[on] à 25°.

Soufre................	201,16	40,14
Oxygène..............	300,00	59,86
	501,16	100,00

ACIDE SULFURIQUE ORDINAIRE.

SO^3,HO. Solidif[n] à —12°. Eb[n] à 310°.

Acide sec.............	501,16	81,68
Eau..................	112,48	18,32
	613,64	100,00

Tableau de la richesse de l'acide sulfurique à divers degrés pour la température de + 15° c.

(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
66°	1,842	100,00	00,00	»
60	1,725	84,22	15,78	Vauquelin.
60	1,717	82,34	17,66	D'Arcet.
55	1,618	74,32	5,68	Vauquelin.
55	1,618	74,32	,68	D'Arcet.
54	1,603	72,70	2 30	—
53	1,586	71,17	28,83	—
52	1,566	69,30	30,70	—
51	1,550	68,30	31,70	—
50	1,532	66,45	33,55	—
50	1,524	66,45	33,55	Vauquelin.
49	1,515	64,37	35,63	D'Arcet.
48	1,500	62,80	37,20	—
47	1,482	61,32	38,68	—
46	1,466	59,85	40,15	—
45	1,454	58,02	41,98	—
45	1,466	58,02	41,98	Vauquelin.
40	1,375	50,41	49,59	—
35	1,315	43,21	56,79	—
30	1,260	36,52	63,48	—
25	1,210	30,12	69,88	—
20	1,162	24,01	75,99	—
15	1,114	17,39	82,61	—
10	1,076	11,73	88,27	—
5	1,023	6,60	93,40	—

(1) Degré de l'aréomètre de Baumé. — (2) Densité de l'acide l'eau étant = 1. — (3) Quantité d'acide sulfurique hydraté ordinaire pour cent. — (4) Quantité d'eau pour 100. — (5) Nom de l'observateur.

e SULFURIQUE.

legrés aréométriques sont calculés en
mettant que les liquides dans lesquels
réomètre marque 66 degrés pèsent spé-
quement 1,542.

(1)	(2)	(3)
5	1,032	4,5
10	1,068	9,2
15	1,106	13,9
20	1,144	18,4
25	1,182	22,2
30	1,223	28,2
35	1,264	30,4
40	1,306	33,8
45	1,351	37,5
50	1,398	41,4
55	1,448	44,7
60	1,501	48,2
65	1,557	51,6
70	1,645	55,0
75	1,675	58,2
80	1,734	61,4
85	1,786	63,5
90	1,822	65,4
95	1,338	65,8
100	1,842	66,0

Acide concentré pour 100. — (2) Densité à
grés. — (3) Degré à l'aréomètre de Baumé à
grés.

EAU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV,
341.)

SULFURIQUE. Table de correspon-
ce entre les degrés de l'aréomètre et
quantités d'acide monohydraté et d'a-
concentré ordinaire.

	(2)	(3) Pour 100	(4) Pour 100	(5) Pour 100	(6) Pour 100
)	1,262	31,6	33,2	34,8	36,0
)	1,383	47,2	49,7	48,4	50,9
)	1,530	61,4	64,7	62,6	65,9
)	1,615	68,9	72,5	70,0	73,7
)	1,711	76,9	80,9	78,0	82,1
)	1,819	87,4	91,5	89,6	94,3
;	1,830	89,1	94,8	91,8	96,6
	1,838	90,5	95,2	95,0	100,0

Degré aréométrique. — (2) Densité. — (3) Acide
hydraté, la température étant à 0 degré. —
ide ordinaire, *id.* — (5) Acide monohydraté,
npérature étant à 15 degrés. — (6) Acide ordi-
, *id.*

AU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV,
48.)

ACIDE SULFURIQUE.

Table des densités de l'acide sulfurique.

(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
5°	1,036	5,1	4,2	5,4	4,5
10	1,075	10,3	8,4	10,9	8,9
15	1,116	15,5	12,7	16,3	13,3
20	1,161	21,2	17,3	22,4	18,3
25	1,209	27,2	22,2	28,3	23,1
30	1,262	33,6	27,4	34,8	28,4
33	1,296	37,6	30,7	38,9	31,8
35	1,320	40,4	33,0	41,6	34,0
36	1,332	41,7	34,2	43,0	35,1
37	1,345	43,1	39,2	44,3	36,2
38	1,357	44,5	36,3	45,5	37,2
39	1,370	45,9	37,5	46,9	38,3
40	1,383	47,3	38,6	48,4	39,5
41	1,397	48,7	39,7	49,9	40,7
42	1,410	50,0	40,8	51,2	41,8
43	1,424	51,4	41,9	52,5	42,9
44	1,438	52,8	43,1	54,0	44,1
45	1,453	54,3	44,3	55,4	45,1
46	1,468	55,7	45,5	56,9	46,2
47	1,483	57,1	46,6	58,2	47,5
48	1,498	58,5	47,8	59,6	48,7
49	1,514	60,0	49,0	61,1	50,0
50	1,530	61,4	50,1	62,6	51,1
51	1,546	62,9	51,3	63,9	52,2
52	1,563	64,4	52,6	65,4	53,4
53	1,580	65,9	53,8	66,9	54,6
54	1,597	67,4	55,0	68,4	55,8
55	1,615	68,9	66,2	70,0	57,1
56	1,634	70,5	57,5	71,6	58,4
57	1,652	72,1	58,8	73,2	59,7
58	1,671	73,6	60,1	74,7	61,0
59	1,691	75,2	61,4	76,3	62,3
60	1,711	76,9	62,8	78,0	63,6
61	1,732	78,6	64,2	79,8	65,1
62	1,753	80,4	65,7	81,7	66,7
63	1,774	82,4	67,2	83,9	68,5
64	1,796	84,6	69,0	86,3	70,4
65	1,819	87,4	71,3	89,5	73,0
65,5	1,830	89,1	71,2	91,8	74,9
65,8	1,837	90,4	73,8	94,5	77,1
66	1,842	91,3	74,5	100,0	81,6
66,2	1,846	92,5	75,5	»	»
66,4	1,852	95,0	77,5	»	»
66,6	1,857	100,0	8,6	»	»

(1) Degré de l'aréomètre. — (2) Densité. — (3) Acide monohydraté pour 100, la température étant à 0°. — (4) Acide anhydre pour 100, *id.* — (5) Acide monohydraté pour 100, la température étant à 15 degrés. — (6) Acide anhydre pour 100, *id.*

(BINEAU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXVI, p. 125.

Acide hyposulfurique. S^2O^5.

Soufre	402,32	44,59
Oxygène	500,00	55,41
	902,32	100,00

(Gay-Lussac et Welter, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X, p. 315.)

Acide sulfureux.

SO^2. Dens[t] 2,234 Eb[n] à 10°.

L'acide sulfureux est formé d'un volume de gaz oxygène et de demi-volume de vapeur de soufre condensés en un seul.

Il est formé en poids de :

Soufre	201,16	50,14
Oxygène	200,00	49,86
	401,16	100,00

Acide hyposulfureux. S^2O^2.

Soufre	402,32	66,80
Oxygène	200,00	33,20
	602,32	100,00

OXACIDES DE TELLURE.

Acide tellureux. TeO^2.

Tellure	80,036	801,76
Oxygène	19,964	200,00
	100,000	1001,76

Acide tellurique. TeO^3.

Tellure	72,771	801,76
Oxygène	27,229	300,00
	100,000	1101,76

(Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 146.)

OXACIDE DU TITANE. Voy. Acide titanique.

OXACIDE DU TUNGSTÈNE. Voy. Acide tungstique.

OXACIDES DU VANADIUM.

Acide vanadique. VO^3.

Vanadium	74,0449	100,0000
Oxygène	25,9551	35,0533
	100,0000	

Acide vanadeux. VO^2.

Vanadium	89,538	100,0000
Oxygène	10,462	11,6844
	100,000	

(Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 354.)

OXALATE D'ALUMINE. $A^2O^3,3C^2O^3$.

Acide oxalique	67,90	1350,00
Alumine	32,10	642,32
	100,00	1992,32

OXALATE D'AMILÈNE. $C^{10}H^{11}O,C^2O^3$.

Syn. : *Éther oxalamylique.*

	Calc.	Tr.
Carbone	63,02	62,5
Hydrogène	9,49	9,6
Oxygène	27,49	27,9
	100,00	100,0

(Balard, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XII, p. 312.)

OXALATES D'AMMONIAQUE.

Oxalate neutre. AzH^4O,C^2O^3+HO.

Acide oxalique	453,04	58,0
Ammoniaque	214,52	27,5
Eau	112,50	14,5
Oxalate d'ammon. desséché.	780,06	100,0
Acide oxalique	453,04	50,7
Ammoniaque	214,52	24,0
Eau	225,00	25,3
Oxalate d'ammon. cristall.	892,56	100,0

Bioxalate d'ammoniaque.

$AzH^4O,2C^2O^3+3HO$.

Acide oxalique	906,08	57,6
Ammoniaque	214,52	13,6
Eau	450,00	28,8
	1570,60	100,0

OXALATE D'ANILINE.

	Tr.		Calc.
Carbone	61,81	61,53	61,25
Hydrogène	5,74	5,80	5,71
Azote	10,21	»	10,14
Oxygène	»	»	22,90
			100,00

(Fritzsche, *R. sc. et ind.*, t. IV, p. 45.)

OXALATE D'ANTIMOINE. $SbO^3,3C^2O^3$.

Acide oxalique	41,53	1350,00
Oxyde d'antimoine	58,47	1912,90
	100,00	3262,90

OXALATE D'ARGENT. AgO,C^2O^3.

Acide oxalique	23,78	450,00
Oxyde d'argent	76,22	1451,61
	100,00	1901,61

XALATES DE BARYTE.

XALATE NEUTRE. BaO,C^2O^3.

cide oxalique..........	31,62	450,00
aryte.................	68,38	956,88
	100,00	1406,88

IOXALATE. $BaO,2C^2O^3$.

cide oxalique..................	55,00
aryte.........................	45,00
	100,00

(BÉRARD,[1] *Ann. de Ch.*, t. LXXIII, p. 284.)

XALATE DE CADMIUM. CdO,C^2O^3.

cide oxalique..........	36,24	450,00
)xyde de cadmium......	63,76	796,77
	100,00	1246,77

XALATES DE CÉRIUM.

XALATE DE PEROXYDE. $Ce^2O^3,3C^2O^3$.

cide oxalique.........	48,38	1350,00
esquioxyde de cérium..	51,62	1449,39
	100,00	2799,39

XALATE DE PROTOXYDE. CeO,C^2O^3.

cide.................	40,16	450,00
Protoxyde de cérium.....	59,84	674,69
	100,00	1124,69

XALATE DE CHAUX. CaO,C^2O^3+HO.

Acide oxalique....	453,04	55,99	100
Chaux...........	356,02	44,01	
Oxalate de chaux anhydre........	809,06	87,79	100
Eau.............	112,48	12,02	
	921,56		

OXALATE DE CHAUX est contenu dans les plantes suivantes :

Les racines d'orcanette.
— ache.
— carline.
— curcuma.
— dictame blanc.
— fenouil.
— gentiane rouge.
— asclépiade.
— patience.
— réglisse.
— mandragore.
— arrête-bœuf épineux.
— iris de Florence.

Les racines de saponaire.
— scille.
— tormentille.
— valériane.
— zédoaire
— gingembre.
Les écorces de cascarille.
— cannelle.
— sureau.
— simarouba.

(SCHEELE, *Ann. de Ch.*, t. LXVII, p. 96.)

OXALATE DE CHROME. $Cr^2O^3,2C^2O^3$.

Acide oxalique.........	57,51	1350,00
Sesquioxyde de chrôme..	42,49	956,00
	100,00	2306,00

OXALATE DE COBALT.

CoO,C^2O^3+2HO.

OXALATE DE COBALT anhydre.

Acide oxalique..........	49,13	450,00
Oxyde de cobalt........	50,87	468,99
	100,00	918,99

OXALATE DE COBALT hydraté.

Acide.................	39,49	450,00
Oxyde de cobalt........	40,89	468,99
Eau..................	19,62	225,00
	100,00	1143,99

OXALATES DE CUIVRE.

OXALATE DE BIOXYDE. CuO,C^2O^3.

Acide oxalique..........	47,74	450,00
Oxyde noir de cuivre....	52,26	495,69
	100,00	945,69

OXALATE DE PROTOXYDE. Cu^2O,C^2O^3.

Acide oxalique..........	33,69	450,00
Oxyde rouge de cuivre...	66,31	894,39
	100,00	1344,39

OXALATES DE CUIVRE ET D'AMMONIAQUE. Sel neutre.

$AzH^4O,CuO,2C^2O^3+2HO$.

Ammoniaque............	214,52	10,9
Oxyde de cuivre.........	495,70	25,6
Acide oxalique...........	906,08	46,2
Eau..................	337,50	17,3
	1953,80	100,00

OXALATE DE CUIVRE ET D'AMMONIAQUE. Le sel que l'on prépare en abandonnant à l'air libre une dissolution d'oxalate de cuivre dans l'ammoniaque caustique, a pour formule :

AzH^4O,CuO,C^2O^3.

Ammoniaque	214,52	16,7
Oxyde de cuivre	495,70	39,2
Acide oxalique	453,04	35,3
Eau	56,25	8,8
	1219,51	100,0

OXALATE DE CUIVRE ET D'AMMONIAQUE. En faisant digérer dans l'ammoniaque un excès d'oxalate de cuivre, il se forme un sel double basique.

$AzH^4O,2CuO,2C^2O^3$.

Ammoniaque	214,52	10,1
Oxyde de cuivre	991,40	46,9
Acide oxalique	906,08	43,0
	2112,00	100,0

OXALATE DE CUIVRE ET DE POTASSE. CuO,C^2O^3+KO,C^2O^3+4HO.

Oxalate de cuivre	948,74	38,85
— de potasse	1042,95	42,70
Eau	450,00	18,45
	2441,69	100,00

OXALATE DE CUIVRE ET DE SOUDE.

Acide oxalique	46,48
Soude	19,02
Oxyde noir de cuivre	23,50
Eau	11,00
	100,00

(VOGEL.)

OXALATES D'ÉTAIN.

OXALATE DE BIOXYDE. $SnO^2,2C^2O^3$.

Acide oxalique	49,20	900,00
— stannique	50,80	935,29
	100,00	1835,29

OXALATE DE PROTOXYDE. SnO,C^2O^3.

Acide oxalique	35,16	450,00
Protoxyde d'étain	64,84	835,29
	100,00	1285,29

OXALATES DE FER.

OXALATE DE PEROXYDE. $Fe^2O^3,3C^2O^3$.

Acide oxalique	58,13	1350,00
Sesquioxyde de fer	41,87	978,41
	100,00	2328,41

OXALATE DE PROTOXYDE. FeO,C^2O^3.

Acide oxalique	50,77	450,00
Protoxyde de fer	49,23	439,20
	100,00	889,20

Voy. FER OXALATÉ.

OXALATE D'IODANILINE.

	Tr.	Calc.	
Ac. oxaliq. hydraté	17,84	45,00	17,28
Iodaniline	9,01	218,36	82,72
		263,36	100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 242.)

OXALATE DE LANTHANE.

LnO,C^2O^3+3HO.

Oxyde de lanthane	700,0	47,01
Acide oxalique	451,6	52,99
Eau	337,4	
	1489,0	100,00

(ERDMANN, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 222.)

OXALATE DE LITHINE. LO,C^2O^3.

Acide oxalique	71,52	450,00
Lithine	28,48	180,37
	100,00	630,37

OXALATE DE LITHINE.

Lithine	26,27
Acide oxalique	65,54
Eau	8,19
	100,00

(RAMMELSBERG, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 133.)

OXALATE DE MAGNÉSIE. MaO,C^2O^3.

	(a)	(b)	(c)	(d)	Calc.
Acide	65	73,68	72,65	63,68	450,00
Magnés	35	26,32	27,35	36,32	258,35
	100	100,00	100,00	100,00	708,35

(a) BERGMANN, *Opusc.*, I, 262 et 397. — (b) THOMSON, t. II, p. 568. — (c) BÉRARD, *Ann. de Ch.*, t. LXXIII, A. 284. — (d) *Tr. de Ch.* de Berzelius, *Table*.

OXALATE DE MANGANÈSE.

MnO,C^2O^3.

Acide oxalique	50,39	450,00
Oxyde de manganèse	49,61	445,88
	100,00	895,88

OXALATE DE MÉLAMINE.

$C^6Az^6H^7O^4$.

	Tr.	Calc.	
Carbone..	28,0206	611,496	28,2960
Azote....	48,6739	1062,216	49,1538
Hydrogène	3,9379	87,357	4,0424
Oxygène .	19,5676	400,000	18,5070
	100,2000	2161,069	99,9992

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 28.)

OXALATES DE MERCURE.

OXALATE DE BIOXYDE. HgO,C^2O^3.

Acide oxalique.........	24,90	450,00
Bioxyde de mercure....	75,10	1365,82
	100,00	1815,82

OXALATE DE PROTOXYDE. Hg^2O,C^2O^3.

Acide oxalique.........	14,67	450,00
Protoxyde de mercure...	85,33	2631,64
	100,00	3081,64

OXALATE DE BIOXYDE.

	Calc.	Tr.
Carbone...............	150,0	8,88
Mercure...............	1250,0	67,35
Oxygène...............	400,0	23,77
Eau...................	56,2	
	1856,2	100,00

(MILLON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVIII, p. 371.)

OXALATE DE MÉTHYLÈNE.

	Tr.		
Carbone...........	41,0	41,0	41,24
Hydrogène.........	5,1	5,5	5,24
Oxygène..........	53,9	53,5	53,52
	100,0	100,0	100,00

	Calc.	
Carbone...............	41,18	306,10
Hydrogène.............	5,04	37,50
Oxygène...............	53,78	400,00
	100,00	743,60

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 45.)

OXALATE D'OXYDE DE MÉTHYLE ET D'OXAMIDE. $C^{10}H^8AzO^8$.

	Tr.	Calc.
Carbone..............	35,5	458,640
Hydrogène............	4,8	62,397
Azote................	13,6	177,040
Oxygène..............	46,1	600,000
	100,0	1298,047

(DUMAS et PÉLIGOT, *Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 554.)

OXALATES DE MOLYBDÈNE.

OXALATE DE BIOXYDE. $MoO^2,2C^2O^3$.

Acide oxalique.........	53,15	900,00
Bioxyde de molybdène...	46,85	798,52
	100,00	1698,52

OXALATE DE PROTOXYDE. MoO,C^2O^3.

Acide................	39,33	450,00
Protoxyde de molybdène.	60,67	698,52
	100,00	1148,52

OXALATES DE NICKEL.

OXALATE anhydre. NiO,C^2O^3+2HO.

Acide oxalique..........	49,09	450,00
Oxyde de nickel........	50,91	469,67
	100,00	919,67

OXALATE hydraté.

Acide.........................	450,00
Oxyde de nickel...............	469,67
Eau...........................	225,00
	1144,67

OXALATE DE PALLADIUM.

PdO,C^2O^3.

Acide oxalique..........	37,16	450,00
Oxyde de palladium.....	62,84	765,90
	100,00	1215,90

OXALATE DE PLATINE. PtO,C^2O^3.

Acide oxalique.........	25,35	450,00
Oxyde de platine.......	74,65	1333,50
	100,00	1783,50

OXALATE DE PLOMB. PbO,C^2O^3.

Acide oxalique.........	453,04	24,51
Oxyde de plomb.......	1394,60	75,49
	1847,64	100,00

OXALATES DE POTASSE.

OXALATE NEUTRE. KO,C^2O^3.

Acide oxalique..	49,32	453,04	43,44
Potasse........	50,68	589,91	56,56
	100,00	1042,95	100,00

(BÉRARD, *Ann. de Ch.*, t. LXXIII, p. 270.)

OXALATE cristallisé.

Acide oxalique anhydre..	452,87	39,20
Potasse................	589,92	51,06
Eau....................	112,48	9,74
	1155,27	100,00

(GRAHAM.)

Bioxalate de potasse. $KO,2C^2O^3+2HO$.

Acide oxalique.....	906,08	60,57	100
Potasse..........	589,91	39,43	
Bioxalte de potasse.	1495,99	86,92	100
Eau.............	225,00	13,08	
Bioxalate de potasse cristallisé.......	1720,99		

Quadroxalate. $KO,4C^2O^3$.

Acide oxalique.........	75,44	1350,00
Potasse..............	24,56	589,92
	100,00	1939,92

(Bérard.)

OXALATE DE POTASSE ET DE CHROME. $Cr^2O^3,3KO,6C^2O^3+6HO$.

Oxyde de chrôme.......	1003,6	16,28
Potasse..............	1769,7	28,70
Acide oxalique..........	2717,4	44,07
Eau..................	675,0	10,95
	6165,7	100,00

(Graham.)

OXALATE DE POTASSE ET DE FER.

$Fe^2O^3,3KO,6C^2O^3+6HO$.

	Calc.	Tr.
Peroxyde de fer.........	15,93	16,13
Potasse..............	28,82	29,07
Acide oxalique..........	44,25	43,74
Eau..................	11,00	10,56
	100,00	99,50

(Graham, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. II, p. 15.)

OXALATE DE QUININE.

$H^{24}C^{40}Az^2C^2O^3+HO$.

Hydrog.	312,0	6,67	6,55	7,05
Carbone	3210,5	68,65	70,34	68,32
Azote ..	354,0	»	»	»
Oxygène	800,0	»	»	»
	4676,5			

(Regnault, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 152.)

OXALATE DE RHODIUM. $R^2O^3,3C^2O^3$.

Acide oxalique.........	45,88	1350,00
Sesquioxyde de rhodium	54,12	1602,70
	100,00	2952,70

OXALATES DE SOUDE.

Oxalate neutre. NaO,C^2O^3+HO.

Oxalate anhydre.

Acide oxalique..........	53,67	450,00
Soude...............	46,33	390,89
	100,00	840,89

Oxalate hydraté.

Acide................	47,36	450,00
Soude................	40,88	390,89
Eau..................	11,76	112,50
	100,00	953,39

Bioxalate anhydre. $NaO,2C^2O^3+2HO$.

Acide oxalique..........	69,85	900,00
Soude................	30,15	390,89
	100,00	1290,89

Bioxalate hydraté.

Acide................	900,00	59,53
Soude................	390,89	25,69
Eau..................	225,00	14,78
	1515,89	100,00

OXALATE DE SOUDE ET DE FER.

$Fe^2O^3,3NaO,6C^2O^3+10HO$.

	Calc.	Tr.
Peroxyde de fer..........	16,32	16,56
Soude..................	19,57	19,66
Acide oxalique...........	45,34	45,51
Eau....................	18,77	18,27
	100,00	100,00

(Graham, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. II, p. 16.)

OXALATE DE STRONTIANE.

SrO,C^2O^3.

	(*a*)	(*b*)	(*c*)
Acide..........	45,54	39,77	40,96
Base...........	54,46	60,23	59,04
	100,00	100,00	100,00

(*a*) Bérard, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVI, p. 270. — (*b*) Thomson, *Syst. de Ch.*, t. II, p. 553. — (*c*) Vauquelin, *Journal des Mines*, vendémiaire an VI.

(*Syst. de Ch.* par Thomson, t. II, p. 553.)

OXALATE DE TELLURE. $TeO^2,2C^2O^3$.

Acide oxalique.........	48,48	900,00
Acide tellureux.........	51,52	1004,76
	100,00	1904,76

OXALATE DE THORINIUM. ThO,C^2O^3.

Acide oxalique..........	34,90	450,00
Oxyde de thorinium.....	65,10	844,90
	100,00	1294,90

OXALATE DE TITANE.

Protoxyde de titane..............	73,77
Acide oxalique..................	10,56
Eau	15,67
	100,00

(H. Rose, *Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 111.)

OXALATE D'URANE.

Peroxyde d'urane	70,76
Acide oxalique	16,73
Eau	12,51
	100,00

(*T. des Essais* de Berthier, t. II, p. 80.)

OXALATE D'URÉE.

$Az^2C^2H^4O^2,C^2O^3+HO$.

Hydrogène	62,4	4,72	4,13
Carbone	305,7	23,12	25,26
Azote	354,0	26,77	»
Oxygène	600,0	45,39	»
	1322,1	100,00	

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 155.)

OXALATE DE VANADIUM. $VO^2,2C^2O^3$.

Acide oxalique	46,15	900,00
Acide vanadeux	53,85	1056,89
	100,00	1956,89

OXALATE DE ZINC. ZnO,C^2O^3.

Acide oxalique	47,37	450,00
Oxyde de zinc	52,63	503,23
	100,00	953,23

OXALATE DE ZIRCONE. $Zr^2O^3,3C^2O^3$.

Acide oxalique	54,37	1350,00
Zircone	45,63	1140,25
	100,00	2490,25

OXALHYDRATES. Voy. SACCHARATES.

OXALITE. Voy. FER OXALATÉ.

OXALURATE D'AMMONIAQUE.

$C^6Az^2H^7O^8$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	24,334	24,462	458,610	24,44
Azote	28,255	28,255	531,120	28,29
Hydrog.	4,932	4,750	87,356	4,65
Oxygène	42,479	42,533	800,000	42,62
	100,000	100,000	1877,086	100,00

OXALURATE D'ARGENT.

$C^6Az^2H^3O^7,AgO$.

	Calc.		Tr.	
Carbone	458,61	15,20	15,18	15,39
Azote	354,08	11,80	11,74	11,74
Hydrogène	37,44	1,24	1,30	1,28
Oxygène	700,00	23,41	23,26	23,07
Ox. d'arg.	1451,61	48,35	48,52	48,52
	3001,74	100,00	100,00	100,00

(WOEHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIIII, p. 280.)

OXAMÉTHANE. $C^8H^7AzO^6$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	39,95	41,50	611,480	41,4
Hydrog.	5,92	6,06	87,356	5,9
Azote	12,88	11,81	177,040	11,9
Oxygène	41,25	40,63	600,000	40,8
	100,00	100,00	1475,876	100,0

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 243.)

OXAMÉTHYLANE. $C^6H^5O^6Az$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	35,0	459,1	35,5
Hydrogène	5,0	62,5	4,8
Azote	13,9	177,0	13,6
Oxygène	46,1	600,0	46,1
	100,0	1298,6	100,0

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 61.)

OXAMIDE.

	(a)	(b)	(c)
Carbone	27,6	153,04	27,27
Hydrogène	4,5	25,00	4,61
Azote	31,8	177,02	31,58
Oxygène	36,1	200,00	36,52
	100,0	555,06	99,98

(a) (b) DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVI, p. 194. — (c) LIEBIG, *id.*, t. LV, p. 125.

OXANILATE D'AMMONIAQUE.

$C^{16}H^7AzO^6,AzH^3$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	52,8	52,5	96	52,7
Hydrogène	5,4	5,3	10	5,4
Azote	»	»	28	»
Oxygène	»	»	48	»
			182	

(GERHARDT.)

OXANILATE ACIDE.

	Tr.	Calc.	
Carbone	54,8	192	55,3
Hydrogène	5,0	17	4,9
Azote	»	42	»
Oxygène	»	96	»
		347	

(GERHARDT.)

OXANILATE D'ANILINE.

$2C^{16}H^7AzO^6,C^6H^7Az$.

	Tr.			Calc.	
Carbone	62,4	62,5	61,9	264	62,4
Hydrogène	5,0	5,0	4,9	21	4,9
Azote	»	»	»	42	»
Oxygène	»	»	»	96	»
				423	

(GERHARDT.)

OXANILATE D'ARGENT. $C^{16}H^6AgAzO^6$.

	Tr.			Calc.	
Argent....	39,6	39,9	39,9	108	39,7
Carbone...	»	»	»	96	»
Hydrogène.	»	»	»	6	»
Azote.....	»	»	»	14	»
Oxygène...	»	»	»	48	»
				272	

(GERHARDT.)

OXANILATE DE CALCIUM.

$C^{16}H^6CaAzO^6$.

	Tr.		
Calcium.............	10,8	20	10,8
Carbone............	»	96	»
Hydrogène..........	»	6	»
Azote...............	»	14	»
Oxygène............	»	48	»
		184	

(GERHARDT.)

OXALURANILIDE. $C^{18}H^9AzO^6$.

Syn. : *Parabanate d'aniline.*

	Tr.	Calc.	
Carbone............	52,1	108	52,2
Hydrogène..........	4,3	9	4,3
Azote..............	»	42	»
Oxygène...........	»	48	»
		207	

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV, p. 177.)

OXYAMMONIURE DE CUIVRE.

$CuO,2AzH^3,4HO$.

	Calc.	Tr.
Oxyde de cuivre.........	36,09	35,77
Ammoniaque............	31,17	30,55
Eau....................	32,74	33,68
	100,00	100,00

(MALAGUTI et SARZEAU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. IX, p. 440.)

OXYBROMURE DE CACODYLE.

$C^4H^6AsO+3C^4H^6AsBr$.

	Calc.	Tr.	
Carbone.........	14,70	14,35	14,84
Hydrogène.......	3,60	3,55	3,67
Arsenic.........	45,21	45,15	»
Brôme..........	35,29	34,60	»
Oxygène........	1,20	2,35	»
	100,00	100,00	

(BUNSEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. VI, p. 203.)

OXYBROMURE DE TUNGSTÈNE.

Tungstène.....................	45,970
Brôme.........................	48,000
Oxygène......................	06,030
	100,000

(BONNET, *C. R.*, t. IV.)

OXYCARBURE DE POTASSIUM. Voyez A. RHODIZONIQUE.

OXYCHLOROCARBONATE DE MÉTHYLÈNE. $C^4H^3Cl^3O^4$.

Carbone...............	25,9	305,740
Hydrogène.............	3,1	37,438
Chlore................	37,3	442,650
Oxygène..............	33,7	400,000
	100,0	1185,828

(DUMAS et PÉLIGOT, *Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 558.)

OXYCHLORURE D'ANTIMOINE.

$7SbO^3,SbCl^3$.

Syn. : *Poudre d'algaroth.*

Protoxyde d'antimoine.	13390,30	82,01
Chlorure d'antimoine..	2940,85	17,99
		100,00

(GROUVELLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 46.)

OXYCHLORURE D'ANTIMOINE.

Protoxyde d'antimoine....	74,51	74,54
Protochlorure d'antimoine.	25,70	25,46
	100,21	100,00

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 222.)

OXYCHLORURE DE BISMUTH.

Bi^2ClO^2.

	Calc.		Tr.
Bismuth........	1330,3	80,54	79,95
Chlore.........	221,3	13,38	13,45
Oxygène.......	100,0	6,05	6,60
	1651,6	99,97	100,0

(JAQUELAIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 125.)

OXYCHLORURE DE CACODYLE.

$C^{16}H^{24}As^4Cl^3O$.

Carbone.	17,62	17,12	17,86	»
Hydrog .	4,29	4,24	4,32	»
Arsenic..	55,11	»	»	»
Chlore. .	18,88	18,43	18,69	18,34
Oxygène.	4,10	»	»	»
	100,00			

(BUNSEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. VI, p. 202.)

OXYCHLORURE DE CUIVRE. Vert de Brunswick. Cu^4ClO^3.

	Calc.		Tr.
Chlore	35,42	24,22	23,59
Cuivre	94,80	64,84	63,78
Oxygène	16,00	10,94	10,77
	146,22	100,00	98,14

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 281.)

OXYCHLORURE DE MERCURE.

$5HgO,HgCl$.

Deutoxyde de mercure..	13658,0	79,942
Deutochlorure de merc.	3416,9	20,058
	17074,9	100,000

(GROUVELLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 45.)

OXYCHLORURE DE MERCURE.

Chlore	7,68
Mercure	88,79
Oxygène	3,53
	100,00

(THAULOW, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 241.)

OXYCHLORURE DE MERCURE. Hg^8O^4Cl.

	Calc.	Tr.
Mercure	6250	88,11
Oxygène	400	5,63
Chlore	443	6,26
	7093	100,00

(MILLON.)

OXYCHLORURE DE MERCURE. Hg^4O^3Cl.

Mercure	87,06
Oxygène	5,23
Chlore	7,71
	100,00

(MILLON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVIII, p. 376.)

OXYCHLORURE DE MOLYBDÈNE.

Molybdène	48,22
Chlore	35,66
Oxygène	16,12
	100,00

(H. ROSE, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. II, p. 54.)

OXYCHLORURE DE PLOMB.

OXYCHLORURE DE PLOMB artificiel.

Syn.: *Jaune de Turner; jaune de Paris; jaune minéral; jaune de Vérone; jaune de Kassler.*

OXYCHLORURE DE PLOMB naturel. $PbCl,7PbO$.

Oxyde de plomb	90,13
Acide muriatique	6,88
— carbonique	1,03
Eau	0,54
Silice	1,42
	100,00

(*Tr. des Essais par la voie sèche* de Berthier, t. II, p. 696.)

OXYCHLORURE DE TUNGSTÈNE.

Tungstène	64,80
Chlore	24,25
Oxygène	10,95
	100,00

(H. ROSE, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. II, p. 49.)

OXYCHLORURE DE ZINC. ZnO,Cl.

Oxyde de zinc	53,2
Chlore	46,8
	100,0

(GROUVELLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 40.)

OXYCHLORURE DE ZINC obtenu par l'action de l'eau sur le chlorure ammoniacal de zinc et desséché à 212°. $ClZn^7O^6,6HO$.

	Calc.		Tr.
Chlore	35,42	9,74	10,01
Zinc	226,10	62,26	»
Oxygène	48,00	13,20	»
Eau	54,00	14,80	15,02
	363,52	100,00	

OXYCHLORURE DE ZINC desséché à l'air libre.

$ClZn^7O^6,10HO$.

Chlore	35,42	8,86	8,29
Zinc	226,10	56,59	»
Oxygène	48,00	12,01	»
Eau	90,00	22,54	23,19
	399,52	100,00	

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 298.)

OXYCHLORURE DE ZINC obtenu par la potasse et le chlorure de zinc. $ClZn^{10}O^9,14HO$.

	Calc.		Tr.	
Chlore	35,42	6,37	5,91	»
Zinc	323,00	58,11	»	»
Oxygène	72,00	12,95	»	»
Eau	126,00	22,57	22,68	22,76
	556,42	100,00		

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 301.)

Oxychlorure ammoniacal de zinc.

$ClH,AzH^3+4(ZnO,HO)$.

Chlore	13,59
Ammoniaque	6,53
Oxyde de zinc	66,56
Eau	13,32
	100,00

(Allan, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 87.)

OXYCHLORURE DE ZIRCONIUM.

Zircone	62,456	62,780
Acide hydrochlorique	37,544	37,220
	100,000	100,000

(Hermann, *Revue sc. et ind.*, t. II, p. 150.)

OXYCYANURE DE MERCURE.

Carbone	5,203
Nitrogène	6,025
Oxygène	3,098
Mercure	85,674
	100,000

(Johnston, *l'Institut*, 1839.)

OXYDE D'ALUMINIUM. Voy. Alumine.

OXYDE D'ARGENT. AgO.

Argent	1351,6	93,11	100,0000
Oxygène	100,0	6,89	7,3986
	1451,6	100,00	

(Berzelius, *Ann. de Ch.*, t. LXXVIII, p. 115, et t. LXXIX, p. 132. — *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 8, et t. XI, p. 66.)

OXYDE D'ARSENIC. As^4O^3.

Arsenic	3763,04	92,62
Oxygène	300,00	7,38
	4063,04	100,00

(Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 8.)

OXYDES D'AZOTE.

Protoxyde. AzO.

Azote	177,04	62,82
Oxygène	100,00	37,18
	277,04	100,00

Deutoxyde. AzO^2.

Azote	44,931	88,52	46,96
Oxygène	55,069	100,00	53,04
	100,000	188,52	100,00

(Dulong et Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 395.)

OXYDES DE BARYUM.

Protoxyde. BaO. Voy. Baryte.

Bioxyde de baryum. BaO^2.

Baryum	856,93	81,08
Oxygène	200,00	18,92
	1056,93	100,00

OXYDE DE BISMUTH. Bi^2O^3.

Bismuth	2660,75	89,87	100,00
Oxygène	300,00	10,13	11,28
	2960,75	100,00	

(Lagerhjelm, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 8.)

Voy. Bismuth oxydé.

OXYDE DE CACODYLE. C^4H^6AsO.

Syn. : *Liqueur de Cadet ; alcarsine.*

	Tr.		Calc.	
Carbone	21,76	21,65	305,74	21,52
Hydrogène	5,27	5,34	74,88	5,27
Arsenic	66,12	65,38	940,08	66,17
Oxygène	6,85	7,63	100,00	7,04
	100,00	100,00	1420,70	100,00

(Bunsen, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. VI, p. 175.)

OXYDE DE CADMIUM.

Cadmium	696,77	87,45	100,00
Oxygène	100,00	12,55	14,35
	796,77	100,00	

OXYDE DE CARBONE. CO.

	(a)	(b)	(c)
Carbone	75,33	42,96	44,283
Oxygène	100,00	57,04	55,717
	175,33	100,00	100,000

	(d)	(e)	(f)
Carbone	100,000	53,1	43,32
Oxygène	125,818	46,9	56,68
	225,818	100,0	100,00

(a) (b) (c) Desormes et Clément, *Ann. de Ch.*, t. XXXIX, p. 45. — (d) (e) Gay-Lussac, *id.*, t. LXXXI, p. 30. — (f) Dulong et Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 395.

OXYDES DE CÉRIUM.

Protoxyde. CeO.

	(a)	(b)	(c)
Cérium	574,696	85,18	100,00
Oxygène	100,000	14,82	17,46
	674,696	100,00	117,46

(a) (b) (c) Hisinger, *Ann. de Ch.*, t. XCIX, p. 110.

DEUTOXYDE. Ce^2O^3.

	(d)	(e)	(f)	(g)
Cérium..	1149,392	79,3	100,0	79,185
Oxygène.	300,000	20,7	26,1	20,815
	1449,392	100,0	126,1	100,000

(*d*) (*e*) (*f*) HISINGER, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 110. — (*g*) HERMANN, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 215.

OXYDES DE CALCIUM.

PROTOXYDE. Voy. CHAUX.

BIOXYDE. CaO^2.

Calcium	56,14	256,02
Oxygène	43,86	200,00
	100,00	456,02

OXYDES DE CHLORE.

PROTOXYDE.

Syn. : *Gaz euchlorine.*

Chlore	100,00
Oxygène	111,68

(GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch.*, t. XCI, p. 103.)

DEUTOXYDE.

Oxygène. 2 volumes } 2 vol. gaz.
Chlore... 7 à 0,9 — }

(DAVY.)

1 vol. de gaz. { Oxygène... 1 vol. / Chlore..... ½ }

(GAY-LUSSAC.)

1 vol. de gaz. { Oxygène... 1 vol. / Chlore..... ⅛ }

(Comte STADION, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 408.)

Oxydes de chlore.

	Chlore.		Oxygène.
Protoxyde	1	proportion	1
Deutoxyde	1	—	4
Acide chlorique	1	—	5
Acide chlorique oxygéné	1	—	7

(GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 221.)

Voy. OXACIDES DU CHLORE.

OXYDE DE CHLOROXÉNAPHTALISE

$C^{20}Cl^6O^4$.

	Calc.		Tr.
Carbone	1500	33,00	33,3
Chlore	2652	58,20	56,7
Oxygène	400	8,80	10,0
	4552	100,00	100,0

OXYDE DE CHLOROXÉNAPHTOSE.

$C^{20}H^4Cl^2O^4$.

	Calc.		Tr.
Carbone	1500	53,00	53,3
Hydrogène	50	1,76	1,8
Chlore	885	31,20	30,7
Oxygène	400	14,04	14,2
	2835	100,00	100,0

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 592.)

OXYDES DE CHROME.

PROTOXYDE. CrO. 428.

(PÉLIGOT.)

SESQUIOXYDE. Cr^2O^3.

Chrôme	70,11	703,6
Oxygène	29,89	300,0
	100,00	1003,6

PEROXYDE. CrO^2.

Chrôme	63,76	351,8
Oxygène	36,24	200,0
	100,00	551,8

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 12.)

Voy. CHRÔME OXYDÉ, WOLKONSKITE.

OXYDES DE COBALT.

PROTOXYDE. CoO.

Cobalt	369	78,68	100,000
Oxygène	100	21,32	27,097
	469	100,00	

(PROUST, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 8.)

PEROXYDE. Co^2O^3.

Cobalt	738	71,1	100,00
Oxygène	300	28,9	40,68
	1038	100,0	

PEROXYDE hydraté.

Peroxyde de cobalt.	1038	90,30	100,0
Eau	112	9,70	21,6
	1150	100,00	

DEUTOXYDE. CoO, Co^2O^3. Voy. COBALT OXYDÉ NOIR.

OXYDES DE COLUMBIUM.

PROTOXYDE. TaO.

Tantale.	1153,715	92,02	100,00
Oxygène.	100,000	7,98	8,62
	1253,715	100,00	

(GAHN, BERZELIUS et EGGERTZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 141.)

PEROXYDE OU ACIDE TANTALIQUE. Ta^2O^5.

Tantale.....	2307,43	88,49	100,000
Oxygène....	300,00	11,51	13,007
	2607,43	100,00	

OXYDES DE CUIVRE.

PROTOXYDE. Cu^2O.

Cuivre.........	791,3	88,78	100,00
Oxygène.......	100,0	11,22	12,64
	891,3	100,00	

(CHENEVIX, *Ann. de Ch.*, t. LXXVIII, p. 118.)

DEUTOXYDE ANHYDRE. CuO.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Cuivre .	395,6	79,83	100,00	79,86
Oxygène	100,0	20,17	25,27	20,14
	495,6	100,00	125,27	100,00

(a) (b) (c) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXVIII, p. 109, et *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 8. — (d) ERDMANN et MARCHAND, *Rev. sc. et ind.*, t. II, p. 264.

DEUTOXYDE hydraté. CuO,HO.

Deutoxyde................	495,6	81,5
Eau......................	112,2	18,5
	607,8	100,0

PEROXYDE. CuO^2.

Cuivre..........	395,6	66,5	100,00
Oxygène........	200,0	33,5	50,54
	595,6	100,0	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 28.)

OXYDE AMMONIACAL DE CUIVRE.

$3CuO,2AzH^3,6HO$.

	Calc.		Tr.
Oxyde de cuivre.	118,80	57,37	57,19
Ammoniaque ...	34,28	16,55	15,70
Eau...........	54,00	26,08	27,11
	207,08	100,00	100,00

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 285.)

OXYDE CYSTIQUE. Voy. CYSTINE.

OXYDES D'ÉTAIN.

PROTOXYDE. SnO.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Étain .	86,400	735,29	88,08	100,0
Oxyg .	13,600	100,00	11,94	13,5
	100,000	835,29	100,02	113,5

(a) GAY-LUSSAC. *Ann. de Ch. et de Ph.*. t. VII, p. 8. — (b) (c) (d) BERZELIUS, *id.*, t. LXXXVII, p. 55.)

BIOXYDE. Voy. ACIDE STANNIQUE, ÉTAIN OXYDÉ.

OXYDE D'ÉTHYLE. Voy. ÉTHER.

OXYDES DE FER.

PROTOXYDE. FeO.

Fer..........	339,21	77,23	100,00
Oxygène......	100,00	22,77	29,48
	439,21	100,00	

PEROXYDE. Fe^2O^3.

Fer..........	678,42	69,34	100,00
Oxygène......	300,00	30,66	44,22
	978,42	100,00	

PEROXYDE HYDRATÉ. $Fe^2O^3,3HO$.

Peroxyde de fer.........	1956,84	85,3
Eau..................	337,50	14,7
	2294,34	100,0

DEUTOXYDE OU OXYDE MAGNÉTIQUE.

FeO,Fe^2O^3.

Fer..................	71,78	100,00
Oxygène..............	28,21	39,30
	99,99	

ou bien :

Protoxyde............	439,21	30,99
Peroxyde.............	978,43	69,01
	1417,64	

OXYDE DES BATITURES. $6FeO,Fe^2O^3$.

Fer..................	75,16	100,0
Oxygène..............	24,84	32,9
	100,00	

Ou bien :

Protoxyde......................	72,9
Peroxyde.......................	27,1
	100,0

(BUCHOLZ, *Ann. de Ch.*, t. LXV, p. 205. — HASSENFRATZ, *id.*, t. LXIX, p. 152. — GAY-LUSSAC, *id.*, t. LXXX, p. 165. — BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 8.)

OXYDE DES BATITURES trouvé sur la sole à pudler de Châtillon-sur-Seine.

Peroxyde de fer....................	58
Protoxyde..........................	35
Silice.............................	7
	100

(LAURENT et HOLMS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LX, p. 330.)

OXYDE DES BATITURES.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Protox. de fer.	65,0	73,4	46,8	72,6
Perox. de fer.	34,7	25,5	50,8	26,4
Silice	0,3	1,1	2,4	1,0
	100,0	100,0	100,0	100,0
Fer métalliq.	74,3	74,4	72,8	74,3
Oxygène.....	24,5	25,5	29,8	24,6

(1) Couche extérieure. — (2) Couche intérieure. — (3) Écailles de la surface (1). — (4) Écailles de la couche (2).

(MOSANDER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 168.)

OXYDE DE GLUCINIUM. Voy. GLUCINE.

OXYDES D'IRIDIUM.

PROTOXYDE. IrO.

Iridium	1233,2	92,5	100,000
Oxygène	100,0	7,5	8,107
	1333,2	100,0	

DEUTOXYDE. Ir^2O^3.

Iridium	2466,4	89,16	100,00
Oxygène	300,0	10,84	12,19
	2766,4	100,00	

TRITOXYDE. IrO^2.

Iridium	1233,2	86,05	100,00
Oxygène	200,0	13,95	16,21
	1433,2	100,00	

PEROXYDE. IrO^3.

Iridium	1233,2	80,435	100,00
Oxygène	300,0	19,565	24,32
	1533,2	100,000	

OXYDE DE LANTHANE.

Lanthane	85,667
Oxygène	14,333
	100,000

(HERMANN, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 225.)

OXYDE DE LITHIUM. Voy. LITHINE.

OXYDE DE MAGNÉSIUM. Voy. MAGNÉSIE.

OXYDES DE MANGANÈSE.

PROTOXYDE. MnO.

Manganèse ..	345,887	78,06	100,000
Oxygène	100,000	21,94	28,105
	445,887	100,00	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 8.)

SESQUIOXYDE. Mn^2O^3.

Manganèse ...	711,774	70,34	100,00
Oxygène	300,000	29,66	42,16
	1011,774	100,00	

ou bien :

Protoxyde.	90,12	ou oxyde rouge.	96,69
Oxygène ..	9,88	oxygène	3,31
	100,00		100,00

Voy. BRAUNITE.

PEROXYDE ANHYDRE. MnO^2.

Manganèse ...	355,887	64,01	100,00
Oxygène	200,000	35,99	56,21
	555,887	100,00	

Voy. PYROLUSITE, PSILOMÉLANE.

PEROXYDE HYDRATÉ.

Peroxyde de manganèse...	83,17	100,0
Eau	16,83	20,3
	100,00	

DEUTOXYDE OU OXYDE ROUGE. Mn^3O^4.

Manganèse	1067,1	72,75	100,00
Oxygène	400,0	27,25	37,47
	1467,1	100,00	

(GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXI, p. 168.)

Voy. HAUSMANITE.

PEROXYDE DE MANGANÈSE ALUMINIFÈRE trouvé dans la mine d'Halteborn, près Siegen.

Protox. de mangan.	58,5	ou perox.	71,9
Oxygène en excès..	10,4	alum .	18,4
Alumine	10,7	eau...	9,7
Oxyde de fer	5,7		»
Quartz	1,8		»
Eau et perte	12,9		»
	100,0		100,0

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 97.)

PEROXYDE DE MANGANÈSE ALUMINIFÈRE de Rengersdorf (100 grains).

Oxyde de manganèse	45
Carbonate de chaux	2
Alumine	7½
Silice	11
Oxyde de cuivre	1½
Oxyde de fer	14
Eau et air	18

(WESTRUMB, *Ann. de Ch.*, t. IV, p. 294.)

PEROXYDE DE MANGANÈSE HYDRATÉ d'Upton-Pyne.

Ox. rouge de mang.	79,12	ou mang.	57,72
Oxygène en excès.	8,82	oxyg.	30,23
Eau	16,66	eau..	10,66
Baryte	1,40		»

(*Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 410.)

OXYDE DE MANGANÈSE PRISMATIQUE. Voy. ACERDÈSE.

OXYDE DE MANGANÈSE PYRAMIDAL. Voy. HAUSMANITE.

OXYDES DE MERCURE.

PROTOXYDE. Hg^2O.

	(a)	(b)	(c)
Mercure	2531,6	96,20	100,00
Oxygène	100,0	3.80	3,95
	2631,6	100,00	

	(d)	(e)	(f)
Mercure	251,0	100,0	96,04
Oxygène	10,0	4,5	3,96
			100,00

(a) (b) (c) (f) DONOVAN, *Ann.* de Thomson, t. XIV, p. 246. — (d) FOURCROY et THÉNARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 423. — (e) GUIBOURT, *id.*

DEUTOXYDE. HgO.

Syn. : *Oxyde rouge ; précipité per se.*

	(g)	(h)	(i)	(j)
Mercure	1265,8	92,68	100,00	25,0
Oxygène	100,0	7,32	7,90	20,0
	1365,8	100,00		

	(k)	(l)	(m)
Mercure	100,0	92,597	92,75
Oxygène	8,0	7,403	7,25
		100,00	100,00

(g) (h) (i) DONOVAN, THOMSON, *Ann.*, t. XIV, p. 246. — (j) FOURCROY et THÉNARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 423. — (k) GUIBOURT, *id.* — (l) ERDMANN et MARCHAND, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 265. — (m) DONOVAN, *Ann.* de Thomson, t. XIV, p. 246.

OXYDE DE MÉTHYLE. Voy. ÉTHER MÉTHYLIQUE.

OXYDES DE MOLYBDÈNE.

PROTOXYDE. MoO.

	(a)	(b)	(c)
Molybdène	598,52	85,68	100,00
Oxygène	100,00	14,32	16,71
	698,52	100,00	

(a) (b) (c) THOMSON, *Syst. de Ch.*, t. I, p. 620.

PROTOXYDE.

	(d)	(e)
Molybdène	100,0	91,4
Oxygène	16,6	8,6
		100,0

(e) (d) RICHTER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 8.

PEROXYDE. MoO^2.

Molybdène.	598,520	74,95	100,00
Oxygène	200,000	25,05	33,40
	798,520	100,00	

OXYDE BLEU. MoO^2,MoO^3.

Acide molybdique	83	molybdène	67,3
Peroxyde de molybdène	17	oxygène..	32,3
	100		

OXYDES DE NICKEL.

PROTOXYDE. NiO.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Nickel..	369,75	78,71	100,00	100
Oxygène	100,00	21,29	27,05	26
	469,75	100,00		

	(e)	(f)	(g)
Nickel	100,0	100	100,000
Oxygène	28,2	27	27,255

	(h)	(i)	(j)
Nickel	100,0	100	83,33
Oxygène	32,5	20	16,67
			100,00

(a) (b) (c) BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXV, p. 94 — (d) PROUST, *id.*, t. VII, p. 8. — (e) RICHTER, *id.* — (f) TUPPUTI, *id.* — (g) ROTOFF, *id.* — (h) KLAPROTH, *id.* — (i) (j) LASSAIGNE, *id.*, t. XXV, p. 94.

(*Syst. de Ch.* de Thomson, t. I, p. 459.)

PROTOXYDE HYDRATÉ. NiO,$\frac{3}{2}$HO.

Protoxyde	469,7	74
Eau	168,7	26
	638,4	100

PEROXYDE. Ni^2O^3.

Nickel	739,44	71,14	100,00
Oxygène	300,00	28,86	40,58
	1039,44	100,00	

OXYDES D'OR.

Protoxyde. AuO.

	(a)	(b)	(c)
Or	2586	96,13	100,00
Oxygène	100	3,87	10,22
	2686	100,00	

	(d)	(e)
Or	100,00	96,23
Oxygène	3,34	3,77
		100,00

(a) (b) (c) Berzelius, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 156. — (d) Pelletier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 120. — (e) Figuier, *id.*, 3e série, t. II, p. 346.

Peroxyde. AuO^3.

Syn. : *Acide aurique.*

	(f)	(g)	(h)
Or	2486,00	89,23	100,00
Oxygène	300,00	10,77	12,07
	2786,00	100,00	112,07

	(i)	(j)	(k)
Or	100	100,00	100
Oxygène	10	8,57	31
	110	108,57	131

	(l)	(m)	(n)
Or	100	100,00	90,18
Oxygène	8	10,03	9,82
	108	110,03	100,00

(f)(g) (h) (i) (j) (k) (l) Berzelius, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 156. — (m) Pelletier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 120. — (n) Oberkampf, *id.*, t. VII, p. 8.

OXYDES D'OSMIUM.

Protoxyde. OsO.

Osmium	1244,21	92,56	100,000
Oxygène	100,00	7,44	8,037
	1344,21	100,00	

Tritoxyde. OsO^2.

Osmium	1244,21	86,8	100,00
Oxygène	200,00	13,2	16,07
	1444,21	100,0	

Acide osmique. OsO^4.

Osmium	1244,21	75,68	100,00
Oxygène	400,00	24,32	32,15
	1644,21	100,00	

Deutoxyde. Os^2O^3.

Osmium	2488,42	89,2	100,00
Oxygène	300,00	10,8	12,06
	2788,42	100,0	

OXYDE DE PALLADIUM.

Protoxyde. PaO.

Palladium	665,89	86,94	100
Oxygène	100,00	13,06	35
	765,89	100,00	

(Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XL, p. 81.)

Bioxyde. PaO^2.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Palladium	665,89	76,90	100	75,0
Oxygène	200,00	23,10	30	25,0
	865,89	100,00		100,0

(a) (b) (c) Berzelius, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVII, p. 140. — (d) Vauquelin, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 8.

OXYDE DE PARACACODYLE.

$C^4H^6AsO^4$.

		Tr.		
Carbone	21,40	21,38	21,87	21,90
Hydrogène	5,36	5,34	5,38	5,41
Arsenic	60,03	73,28	72,75	72,69
Oxygène	»			
		100,00	100,00	100,00

	Calc.	
Carbone	21,52	305,74
Hydrogène	5,22	74,88
Arsenic	66,17	940,08
Oxygène	7,14	400,00
	100,05	1720,70

(Bunsen, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. VI, p. 179.)

OXYDE ROUGE DE PHOSPHORE.

Phosphore	85,5
Oxygène	14,5
	100,0

(Pelouze, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L, p. 88.)

OXYDES DE PLATINE.

Protoxyde. PtO.

Platine	1233,2	92,5	100,0
Oxygène	100,0	7,5	8,2
	1333,2	100,0	

(Berzelius, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVII, p. 132 et 133.)

Peroxyde. PtO^2.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Platine.	1233,2	88,3	86,05	100,00
Oxygène	200,0	11,7	13,95	13,25
	1433,2	100,0	100,00	113,25

	(e)	(f)	(g)
Platine............	100,0	87,0	100
Oxygène...........	16,4	13,0	12
	116,4	100,0	112

(a) (b) (c) (d) (e) E. Davy, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. V, p. 415. —(f) Chenevix, *id.* — (g) Richter, *id.*

Oxyde platineux et ammoniaque.

PtO,AzH^3.

Platine........................	79,68
Nitrogène......................	11,43
Hydrogène......................	2,35
Oxygène........................	6,34
	100,00

(Reiset, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

OXYDES DE PLOMB. PbO.

Protoxyde sec.

Syn. : *Litharge; massicot.*

	(a)	(b)	(c)
Plomb.......	1294,5	92,83	100,000
Oxygène.....	100,0	7,17	7,725
	1394,5	100,00	

	(d)	(e)
Plomb..................	90,5	92,27
Oxygène................	9,5	7,73
	100,0	100,00

(a) (b) (c) (d) Thomson, *Ann. de Ch.*, t. LX. p. 136. —(e) Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, XI, XLVI.

Oxyde de plomb. Protoxyde.

	Tr.			
Plomb...	91,74	91,70	91,57	91,44
Oxygène.	8,26	8,30	8,43	8,56

	Tr.		Calc.
Plomb..........	91,39	91,21	90,66
Oxygène........	8,61	8,79	9,34

(Dumas, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 497.)

Oxyde de plomb. Litharge obtenue dans la coupellation du plomb.

Protoxyde de plomb..............	96,3
Acide carbonique................	3,2
Oxyde de cuivre.................	trac.
	99,5

(Gaultier de Claubry, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIII, p. 443.)

Voy. Plomb oxydé.

Oxyde de plomb. Minium. Pb^3O^4.

	(a)	(b)	(c)
Plomb..............	88	75,0	50,0
Oxygène............	12	25,0	50,0
	100	100,0	100,0

(a) Thomson, *Ann. de Ch.*, t. LX, p. 149.— (b) Houton Labillardière, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XL, p. 97. — (c) Berzelius.

Oxyde de plomb. Protoxyde hydraté.

PbO,HO.

Protoxyde de plomb......	1394,5	92,5
Eau..................	112,5	7,5
	1507,0	100,0

Peroxyde. PbO^2.

Syn. : *Oxyde puce.*

Plomb......	1294,5	ou	86,62	ou	100,00
Oxygène....	200,0		13,38		16,45
	1494,5		100,00		

OXYDES DE POTASSIUM.

Peroxyde. KO^3.

Potassium..................	487,915
Oxygène....................	300,000
	787,915

Protoxyde ou potasse anhydre. V. Potasse.

Potassium..................	487,915
Oxygène....................	100,000
	587,915

OXYDES DE PROTÉINE.

	(1)	(2)	(3)
Carbone........	53,52	53,44	53,36
Hydrogène......	7,17	7,04	6,75
Azote..........	14,80	14,51	15,45
Oxygène........	24,51	25,01	24,44
	100,00	100,00	100,00

	(4)	(5)
Carbone...............	51,47	51,45
Hydrogène.............	6,60	6,72
Azote.................	15,37	14,90
Oxygène...............	26,95	26,93
	100,39	100,00

(1) Bioxyde de Schéerer. — (2) *Id.* de Van Laer.— (3) Calculé. —(4) Trioxyde de Mulder, $C^{40}H^{31}Az^{5}O^{15}$. — (5) Calculé.

(*Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. III, p. 266.)

OXYDES DE RHODIUM.

Peroxyde. Rd^2O^3.

Rhodium.......	1302,8	81,28	100,0
Oxygène.......	300,0	18,72	23,1
	1602,8	100,00	

PROTOXYDE. RdO.

Rhodium	651	86,7	100,0
Oxygène	100	13,3	15,4
	751	100,0	

OXYDES DE RHODIUM. En faisant bouillir le perchlorure de rhodium avec de la potasse caustique, on obtient $RdO,3Rd^2O^3$.

Rhodium	84	100,00
Oxygène	16	19,26
	100	

OXYDES DE RHODIUM. Par le grillage on obtient $3RdO,Rd^2O^3$.

Rhodium	84,6	100,0
Oxygène	15,4	18,4
	100,0	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XL, p. 65.)

OXYDES DE SODIUM.

PROTOXYDE ou soude. NaO.

Sodium	290,89	74,42
Oxygène	100,00	25,58
	390,89	100,00

Voy. SOUDE.

PEROXYDE. Na^2O^3.

Sodium	581,78	65,98
Oxygène	300,00	34,02
	881,78	100,00

(GAY-LUSSAC et THÉNARD.)

OXYDES DE STRONTIUM.

PROTOXYDE ou strontiane. SrO.

Strontium	547,30	84,55
Oxygène	100,00	15,45
	647,30	100,00

Voy. STRONTIANE.

OXYDES DE STRONTIUM. Hydrate de strontiane. SrO,HO.

Strontiane	647,30	85,21
Eau	112,48	14,79
	759,78	100,00

OXYDES DE STRONTIUM. Surhydrate de strontiane. SrO,12HO.

Strontiane	647,30	67,62
Eau	1349,76	32,38
	1997,06	100,00

BIOXYDE. SrO^2.

Strontiane	547,30	73,23
Oxygène	200,00	26,77
	747,30	100,00

OXYDES DE TANTALE. Voy. OXYDES DE COLOMBIUM.

OXYDES DE TELLURE. Voy. OXACIDES DE TELLURE.

OXYDE DE THORINIUM. ThO.

Syn. : *Thorine.*

Thorinium	88,16	744,9
Oxygène	11,84	100,0
	100,00	844,9

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIII, p. 22.)

OXYDE DE TITANE. Voy. ACIDE TITANIQUE.

OXYDES DE TUNGSTÈNE.

OXYDE. WO^2.

Tungstène	1183	85,54	100,00
Oxygène	200	14,46	16,90
	1383	100,00	

ACIDE TUNGSTIQUE. WO^3.

Tungstène	1183	79,77	100,00
Oxygène	300	20,23	25,35
	1483	100,00	

OXYDE BLEU. W^2O^5.

Tungstène	82,56
Oxygène	17,44
	100,00

(MALAGUTI, *C. R.*, t. I.)

OXYDES D'URANIUM.

PROTOXYDE D'URANIUM. UO.

Syn. : *Urane.*

Uranium	750
Oxygène	100
	850

OXYDES D'URANE.

	Urane.	Oxygène.
Sous-oxyde	787,5	66,4
Protoxyde	787,5	100,0
Deutoxyde	787,5	115,7

(RAMMELSBERG, *R. sc. et ind.*, t. IX, p. 217.)

Protoxyde.

Oxygène	5	6
Urane	95	94
	100	100

Peroxyde.

Oxygène	20	24
Urane	80	76
	100	100

(Bucholz, *Ann. de Ch.*, t. LVI, p. 146.)

Protoxyde d'urane.

Urane	96,443
Oxygène	3,557
	100,000

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 158.)

Protoxyde d'urane.

Urane	90,60
Oxygène	9,40
	100,00

(Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 8.)

Peroxyde d'urane.

Urane	94,748
Oxygène	5,252
	100,000

(H. Rose, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. CLXIII.)

Sous-oxyde d'uranium. U^4O^3.

Uranium	3,000	90,9
Oxygène	0,300	9,1
	3,300	100,0

(Péligot, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. V, p. 22.)

Oxyde vert d'uranium. $U^3O^4 = UO,U^2O^3$.

Uranium	2250	84,9
Oxygène	400	15,1
	2650	100,0

(Péligot, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. V, p. 30.)

Deutoxyde d'uranium. U^4O^5.

Uranium	3000	85,8
Oxygène	500	14,2
	3500	100,0

(Péligot, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. V, p. 27.)

Peroxyde d'uranium. U^2O^3.

Uranium	1500	83,3
Oxygène	300	16,7
	1800	100,0

(Péligot, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. V, p. 32.)

Hydrate uranique. $U^2O^3,2HO$.

	Tr.		Moyenne.
Oxyde	88,22	88,48	88,35
Eau	11,78	11,52	11,65
	100,00	100,00	100,00

	Calc.	
Oxyde	1785,75	88,81
Eau	225,00	11,19
	2010,75	100,00

(Ebelmen, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. V, p. 199.)

OXYDES DE VANADIUM.

Protoxyde. VO.

Vanadium	855,84	89,14	100,00
Oxygène	100,00	10,86	11,68
	955,84	100,00	

Deutoxyde ou acide vanadeux. VO^2.

Vanadium	855,84	81,06	100,00
Oxygène	200,00	18,94	23,37
	1055,84	100,00	

Acide vanadique. VO^3.

Vanadium	855,84	74,04	100,00
Oxygène	300,00	25,96	35,05
	1155,84	100,00	

(Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 256.)

OXYDE DE WOLFRAM. Voy. Oxyde de tungstène.

OXYDE XANTHIQUE. $C^5Az^2H^2O^2$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	39,28	382,174	39,86
Azote	36,35	354,080	36,72
Hydrogène	2,95	24,959	2,60
Oxygène	21,42	200,000	20,82
	100,00	961,213	100,00

(Woehler et Liebig, *T. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 237.)

OXYDE D'YTTRIUM. Voy. Yttria.

OXYDE DE ZINC. ZnO.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Zinc.....	403,32	80,1	100,0	83,3
Oxygène..	100,00	19,9	24,8	16,7
	503,32	100,0	124,8	100,0

	(e)	(f)	(g)
Zinc...........	80,39	100,00	100,0
Oxygène.......	19,61	24,40	24,4
	100,00	124,40	124,4

(a) (b) (c) (d) DESORMES et CLÉMENT, *Ann. de Ch.*, t. XXXIX, p. 31. — (e) (f) BERZELIUS, *id.*, t. LXXXI, p. 24. — (g) GAY-LUSSAC, *id.*, t. LXXX, p. 170.

OXYDE DE ZINC cristallisé hydraté. ZnO,HO.

	Tr.	Calc.	
Oxyde de zinc....	81,27	514,0	82,04
Eau............	18,73	112,5	17,96
	100,00	626,5	100,00

(MALAGUTI et SARZEAU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. IX, p. 447.)

Voy. ZINC.

OXYDE DE ZINC d'un haut fourneau de Colombie.

Oxyde de zinc....................	93,5
— de fer....................	3,5
Charbon.......................	1,0
	98,0

(KEATING, *Journ. of natural Sciences*, septembre 1822.)

OXYDE DE ZINC d'un haut fourneau des Ardennes.

Matière charbonneuse.............	0,5
Oxyde de plomb..................	2,4
— de fer....................	2,6
— de zinc....................	94,0
	99,5

(DRAPPIER, *Journ. des Mines*, janvier 1811, p. 79.)

OXYDE DE ZINC d'un haut fourneau.

Oxyde de zinc....................	90,1
— de plomb..................	6,0
— rouge de fer..............	1,6
Chaux..........................	0,8
Silice..........................	0,5
Charbon........................	1,0
Résidu insoluble, composé principalement de silice, d'un peu d'alumine, de fer et d'un atome de chaux.....	0,5
Traces de magnésie..............	
	100,5

(BOUESNEL, *Journ. des Mines*, janvier 1811, p. 41.)

OXYDE DE ZINC. Calamine grillée.

Silice..........................	2,0
Oxyde de zinc....................	64,5
— rouge de fer................	5,0
Chaux..........................	1,0
Alumine........................	tr.
Plomb..........................	tr.
Perte au feu....................	27,0
	99,5

OXYDE DE ZINC CALCINÉ.

Silice..........................	2,8
Oxyde de zinc....................	88,9
— de fer....................	6,9
Chaux..........................	1,4
	100,0

(BOUESNEL, *Journ. des Mines*, mars 1812, p. 208.)

OXYDE DE ZIRCONIUM. Voy. ZIRCONE.

OXYGÈNE.

Pesanteur spécifique..	1,1026	Dulong et Berzelius.
— —	1,1056	Dumas et Boussingault.
Équivalent..........	100	
Pouvoir réfringent...	0,924	(Dulong.)
100 p. d'eau absorbent	3,5	d'oxyg. en vol.

OXYSULFURE D'ANTIMOINE. Voy. ANTIMOINE OXYDÉ SULFURÉ.

OXYSULFURES DE CUIVRE. Cu^2SO.

	Calc.		Tr.	
Cuivre.......	792	72,43	71,6	72,4
Soufre.......	201	18,41	18,9	18,5
Oxygène.....	100	9,16	»	»
	1093	100,00		

	Tr.				
Cuivre....	71,9	72,3	72,3	72,2	72,1
Soufre....	19,2	18,7	18,3	18,9	19,0

(MAUMENÉ.)

OXYSULFURES DE CUIVRE. Cu^3S^2O.

	Calc.	
Cuivre.................	1187	70,28
Soufre.................	402	23,80
Oxygène................	100	5,92
	1689	100,00

	Tr.		
Cuivre..............	70,4	70,6	71,2
Soufre..............	23,3	23,0	22,3

(MAUMENÉ.)

OXYSULFURES DE CUIVRE.

Cu^8S^2O.

		Calc.
Cuivre	1978	79,8
Soufre	402	16,2
Oxygène	100	4,0
	2480	100,0

	Tr.			
Cuivre	78,4	78,2	78,8	78,1
Soufre	16,5	16,4	16,2	17,0

(MAUMENÉE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVIII, p. 314.)

OXYSULFURE DE MANGANÈSE.

Manganèse	70,26
Soufre	19,86
Oxygène	9,88
	100,00

(ARFVEDSON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVII, p. 179.)

OXYSULFURE DE MANGANÈSE.

	(1)	(2)
Oxyde de manganèse	82,0	85
Soufre	11,5	15
Acide carbonique	5,0	»
Perte	1,5	»
	100,0	100

(1) O. de Cornouailles, par KLAPROTH. — (2) O. de Transylvanie, par VAUQUELIN.

(*Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 577.)

OZOCKÉRITE.

Syn. : *Cire fossile.*

OZOCKÉRITE de la montagne de Zietrisika en Moldavie.

	(1)	(2)
Carbone	86,07	85,96
Hydrogène	13,95	14,04
	100,02	100,00

(1) O. ordinaire jaune, par MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 398. — (2) O. purifiée blanche.

OZOCKÉRITE.

Fluides élastiques	10,34
Matières huileuses	74,01
— solide cristallisée	12,55
Résidu charbonneux	3,10
	100,00

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 398.)

P

PACKFUNG. Voy. ALLIAGES.

PACO. Voy. ARGENT ROUGE.

PAGODITE. Voy. AGALMATOLITE.

PAIN.

Sucre	3,60
Gomme	18,00
Amidon	53,50
Gluten avec un peu d'amidon	20,75
Acide carbonique, hydrochlorate de chaux et magnésie	traces
	95,85

(VOGEL, *Ch. org.* de Gmelin, p. 89.)

Voy. FROMENT.

PALLADIUM. Pa. Eq[t] 665,90. D[é] 11,7.

PALMITATE D'ARGENT. AgO,$C^{32}H^{31}O^3$.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone	52,82	53,58	2427,328	53,16
Hydrog.	8,57	8,54	386,864	8,48
Oxygène	6,90	6,43	300,000	6,57
Ox. d'arg[t]	31,71	31,45	1451,607	31,79
	100,00	100,00	4565,799	100,00

(a) STHAMMER, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 432. — (b) STENHOUSE, *id.*, t. IV, p. 17. — (c) (d) Calculé.

PALMITATE D'OXYDE DE GLYCÉRYLE. $C^{35}H^{34}O^5$.

	Calc.	
Carbone	2654,890	74,18
Hydrogène	424,302	11,85
Oxygène	500,000	13,97
	3579,192	100,00

	Tr.		
Carbone	73,74	73,99	74,11
Hydrogène	11,92	11,85	11,77
Oxygène	14,34	14,16	14,12
	100,00	100,00	100,00

(STHAMMER, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 432.)

PALMITINE. $C^{35}H^{33}O^4$.

Carbone	76,58	76,73
Hydrogène	11,99	11,80
Oxygène	11,43	11,47
	100,00	100,00

(STENHOUSE, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

PANABASE. Voy. CUIVRE GRIS.

PANAIS.

Amidon	1,76
Albumine	2,09
Sucre incristallisable	5,49
Mucilage (pectine) et extrait	3,57
Fibre végétale analogue à l'amidon	7,66
Eau	79,45
	100,02

(CROMÉ, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

PAPAYER. Suc de papayer liquide.

Matière caséeuse abondante.
Albumine ?
Malate de chaux ?

(CADET, *Ann. de Ch.*, t. XLIX, p. 254.)

PAPYRINE.

Carbone	43,30	43,89	44,40
Hydrogène	6,28	6,27	6,23
Oxygène	50,42	49,84	49,37
	100,00	100,00	100,00

(POUMARÈDE et FIGUIER, *R. sc. et ind.*, 3e série, t. XIII, p. 74.)

PARAFFINE. $C^{24}H^{30}$.

	(a)	(b)	(c)
Carbone	85,24	85,23	86,22
Hydrogène	14,98	14,99	14,98
	100,19	100,22	101,20

	(d)	(e)
Carbone	85,20	3600
Hydrogène	14,78	625
	99,98	4225

(a) (b) (c) (d) GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L, p. 79. — (d) (e) LÖWY, *id.*, 3e série, t. V, p. 399.

PARAMÉNISPERMINE.

Carbone	71,80
Azote	9,57
Hydrogène	8,01
Oxygène	10,53
	99,91

(PELLETIER et COUERBE, *Inst.*, 1834.)

PARAMIDE. C^8HAzO^4.

	Tr.			Calc.
Carbone	50,48	51,37	51,65	50,916
Hydrog.	1,54	1,93	1,39	1,039
Azote	»	»	»	14,070
Oxygène	»	»	»	33,975
				100,000

(WOEHLER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 74.)

PARANAPHTALÈSE.

	Tr.		Calc.
Carbone	80,6	81,0	82,1
Hydrogène	3,6	3,6	3,5
Oxygène	15,8	15,4	14,4
	100,0	100,0	100,0

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LX, p. 222.)

PARANAPHTALINE. $C^{15}H^{12}$.

Carbone	93,38	93,73	93,80	93,80
Hydrog.	5,96	5,82	6,37	6,20
	99,34	99,55	100,17	100,00

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L, p. 190.)

PARANICÈNE. $C^{10}H^6$.

	Tr.		
Carbone	87,84	90,96	90,84
Hydrogène	7,08	8,96	9,07
	94,92	99,92	99,91

	Tr.		Calc.	
Carbone	90,40	90,90	60	90,90
Hydrogène	9,09	9,05	6	9,40
	99,49	99,95	66	100,00

(SAINT-ÈVRE.)

PARANICÈNE NITROGÉNÉ. $C^{20}H^{11}AzO^4$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	67,64	67,62	120	67,79
Hydrogène	5,88	5,86	11	6,21
Azote	8,16	8,07	14	7,91
Oxygène	18,32	18,45	32	18,09
	100,00	100,00	177	100,00

(SAINT-ÈVRE.)

PARANICINE. $C^{20}H^{13}Az$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	81,30	81,38	120	81,63
Hydrogène	8,85	8,79	13	8,84
Azote	9,51	»	14	9,53
	99,66		147	100,00

(SAINT-ÈVRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 507.)

PARANTHINE. Voy. WERNÉRITE.

PARAPECTINE. $C^{64}H^{48}O^{60}$.

	Tr.		Calc.
Hydrogène	5,98	5,53	4,97
Carbone	41,97	42,42	41,48
Oxygène	52,05	52,05	53,55
	100,00	100,00	100,00

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, septembre 1848, t. XXIV, p. 15.)

PARATARTRALATE DE PLOMB.

Oxyde de plomb	50,07
Hydrogène	1,53
Carbone	18,00
Oxygène	30,40
	100,00

(Frémy, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 380.)

PARATARTRÉLATE DE PLOMB.

Oxyde de plomb	48,43	43,20
Hydrogène	1,59	1,91
Carbone	19,26	22,99
Oxygène	30,72	31,90
	100,90	100,00

(Frémy, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 383.)

PARATARTROMÉTHYLATE DE BARYTE. $C^{10}H^8O^{12}$,BaO.

	Tr.	Calc.
Carbone	24,50	25,30
Hydrogène	3,38	3,29
Baryte	31,47	31,67
Oxygène	40,65	39,74
	100,00	100,00

(Guérin-Varry.)

PARATARTROMÉTHYLATE DE POTASSE. $C^{10}H^8O^{12}$,KO.

	Tr.	Calc.
Carbone	28,37	28,79
Hydrogène	3,89	3,76
Potasse	22,25	22,23
Oxygène	45,49	45,22
	100,00	100,00

(Guérin-Varry.)

PARATARTROVINATE DE BARYTE.

$C^{12}H^{11}O^{13}$,BaO.

	Tr.	Calc.
Carbone	27,62	27,69
Hydrogène	4,24	4,14
Baryte	28,74	28,89
Oxygène	40,40	39,28
	101,00	100,00

(Guérin-Varry.)

PARATARTROVINATE DE POTASSE.

	Tr.	Calc.
Eau	7,65	7,63
Potasse	19,95	20,03
Acide	72,40	72,34
	100,00	100,00

(Guérin-Varry, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 76.)

PAREIRA BRAVA. Racine.

Résine molle.
Principe jaune amer.
— brun.
Fécule.
Matière animalisée.
Malate, acide de chaux.
Nitrate de potasse, sel ammoniac et sels minéraux.

(Feneulle, *Journ. de Pharm.*, septembre 1821, p. 407.)

PARGASITE. Voy. Wernérite, Amphibole, Pyroxène.

PARIGLINE.

Carbone	62,22	62,99	62,07
Hydrogène	8,96	8,76	8,40
Oxygène	28,82	28,25	29,53
	100,00	100,00	100,00

(Poggiale, *Journ. de Pharm.*, t. XX, p. 56.)

PARISITE.

Syn. : *Musite; carbonate de lanthane.*

Cérium (lanthane, didymium)	50,78
Calcium	8,29
Fluor	5,49
Oxygène	9,55
Acide carbonique	23,51
Eau	2,38
	100,00

(Bunsen, *R. sc. et ind.*, t. XX, p. 319.)

PARMELIA PARIETINA.

Stéarine cristalline mêlée avec de la chlorophylle résinoïde et de la matière colorante jaune	5,0
Sucre incristallisable contenant de l'extractif amer et quelque sels	8,4
Gomme brune noirâtre	9,5
Substance particulière, élastique, visqueuse, ressemblant à de la gélatine	7,5
Squelette de lichen	62,4
Eau (y compris la perte)	7,2
	100,0

(Schrœder, *T. de Ch.* de Berzelius.)

Parmelia parietina.

Colorant jaune, jaune de parmelia	3,5
— rouge, rouge de —	0,5
Cire précipitée par le refroidissement de la décoction alcoolique	1,0
Stéarine cristalline, déposée lors de l'évaporation de l'alcool	0,5
Chlorophylle	6,0
A reporter	11,5

Report.....	11,5
Résine molle....................	3,5
Gomme et fécule de lichen.........	9,0
Mucilage végétal..................	5,2
Sucre extractif, sel marin et un sel potassique à acide végétal..........	2,8
Apothème d'extrait avec des traces de phosphate calcique..............	2,0
Apothème d'extractif extrait par l'hydrate potassique................	15,0
Fibrine amylacée.................	46,0
Eau, traces d'huile volatile et perte..	5,0
	100,0

(HERBERGER, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

PASTEL (Isatis tinctoria).

Cire.
Chlorophylle.
Indigo.
Matière glutineuse.
Fibre ligneuse.
Suc.
Principe odorant (l'odeur est celle des crucifères).
Chlorophylle résineuse.
Matière colorante rouge.
— — jaune.
Sucre incristallisable.
Gomme.
Un principe qui possède l'odeur de l'osmazôme.
Matière animale soluble dans l'eau, insoluble dans l'esprit-de-vin.
Matière glutineuse et albumineuse.
Indigo incolore.
Acide acétique et un autre acide libre.
Acétate et hydrochlorate d'ammoniaque.
— , sulfate, hydrochlorate et nitrate de potasse.
Citrate, phosphate et sulfate de chaux.
Phosphate de magnésie, de fer et de manganèse.

La plante privée de son suc contient :
Cire. — Chlorophylle. — Matière résineuse rouge. — Indigo. — Fibre ligneuse. — Nitrate de potasse et d'autres sels.

(CHEVREUL, *Ann. de Ch.*, t. LXVIII, p. 304.)

PATATE cultivée aux environs de Paris.

Amidon.........................	13,30
Eau............................	73,12
Albumine.......................	0,92
Sucre incristallisable............	3,30
Matière vireuse volatile..........	0,05
— grasse..................	1,12
Parenchyme.....................	6,79
Résidu salin....................	1,40
	100,00

(HENRY fils, *Journ. de Pharm.*, t. II, p. 245.)

PATIENCE (Rumex obtusifolius). Racine.

Cire et graisse....................	1,40
Résine.........................	0,40
Acide tannique donnant une couleur verte avec les sels de fer........	3,00
Substance particulière, lapathine...	11,80
Extractif, en majeure partie analogue à un apothème................	17,40
Gomme, mucilage végétal et sucre..	16,00
Amidon.........................	1,60
Malates, sulfates et phosphates potassiques et calciques............	1,80
Oxalate calcique................	0,80
Soufre.........................	0,20
Fibre végétale, huile volatile, eau et perte.........................	45,60
	100,00

(HERBERGER, *T. de Ch.* de Berzelius.)

PATIENCE.

Eau..........................	170,00
Résine........................	3,50
Rumicine......................	21,05
Soufre........................	0,45
Acétate de potasse et de chaux....	traces.
— de magnésie............	3,50
Matière extractive (semblable au tannin)....................	87,50
Amidon.......................	95,50
Chlorure de potassium...........	1,80
Malate de chaux et de magnésie...	5,30
Mucilage......................	48,00
Phosphate de chaux.............	2,75
Albumine durcie................	40,00
Principe ligneux................	341,00
Perte.........................	2,41

(RIEGEL, *Journal de Pharmacie*, 1842, p. 410.)

PAULITE. Voy. PYROXÈNE.

PAVOT. Feuilles.

Huile verte analogue à la chlorophylle.
Gomme.
Acide malique et chaux.
Muriate de soude en grande quantité.
Nitre.
Sulfate de chaux.
Alumine en petite quantité.
Phosphate de chaux.
Carbonate de chaux.
Oxyde de fer.

(BLONDEAU, *Journ. de Pharm.*, t. VII, p. 214.)

PEARISTONE.

Silice	0,7040
Alumine	0,1160
Potasse	0,0520
Chaux	0,0300
Peroxyde de fer	0,0438
Eau	0,0428
	0,9886

(THOMSON, *Tr. de Min.*, t. I.)

PEAU fraîche débarrassée, à son côté interne, de la graisse et du tissu cellulaire; à son côté externe, des poils de l'épiderme et du corps papillaire.

Tissu cutané proprement dit y compris tissu cellulaire et vaisseaux		32,53
Liquides.	Albumine	1,54
	Matière extractive soluble dans l'alcool	0,83
	Matière extractive soluble dans l'eau seulement	7,60
	Eau	57,50
		100,00

(WIENHOLT, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

PEAU. On a retiré d'un morceau de peau d'une vache récemment écorchée, du poids de 14 onces :

	Onces.	Gros.	Grains.
Écume rousse	0	0	17
— blanche	0	0	21
Graisse	0	0	11
Matière extractive	0	0	7
Sel	0	0	3
Gelée animale	9	4	17
Substance fibreuse	0	4	27
Follicules ou débris du tissu cellulaire, du pannicule charnu et de l'épiderme	0	1	2
	9	7	33

(RÉAL, *Ann. de Ch.*, t. XVIII, p. 21.)

PEAU. Membranes fibreuses des artères.

$C^{48}H^{38}Az^{6}O^{16}$.

	Tr.		Calc.
Carbone	53,750	53,395	53,94
Hydrogène	7,079	6,974	6,96
Nitrogène	15,360	15,360	15,60
Oxygène	23,811	24,274	23,53
	100,000	100,000	100,00

(SCHÉRER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

PECHBLENDE. Voy. URANE OXYDULÉ.

PÊCHES.

	(1)	(2)
Matière animale	0,11	0,93
— colorante verte	0,27	»
Ligneux	3,01	1,21
Gomme	4,22	4,85
Sucre	0,63	11,61
Acide malique	1,07	1,10
Chaux	0,08	0,06
Eau	90,31	80,24
	100,00	100,00

(1) Pêches vertes. — (2) Pêches mûres.

(BÉRARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 241.)

PECHSTEIN. Voy. ORTHOSE.

PECHURANE. Voy. URANE OXYDULÉ.

Oxyde d'urane vert	76,6
— de plomb, Acides métalliques, Silice	15,6
Manganèse oxydé	1,0
Eau	4,1
Perte et roche	2,7
	100,0

(SCHÉERER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 151.)

PECKTOLITE.

Syn. : *Photolith; picolite; osmélithe.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	51,20	52,91	58,33	59,14
Chaux	33,77	32,96	10,42	14,86
Soude	8,26	8,89	»	»
Potasse	1,57	1,01	»	»
Eau	8,89	»	16,10	17,10
Alumine	0,90	»	13,85	7,10
Perox. de fer	»	0,54	1,15	0,90
	104,59			

(1) KOBELL, *T. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 444. — (2) ADAM, *id.* — (3) (4) Osmelithe de Niederkirchen, par RIEGEL, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 171.

PECTATE DE POTASSE.

Acide pectique	85
Potasse	15
	100

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVIII, p. 178.)

PECTINE. $C^{28}H^{21}O^{24}$.

	(a)	(b)	(c)
Carbone........	46,26	46,58	43,70
Hydrogène......	5,44	5,56	5,63
Oxygène.......	48,30	47,86	50,67
	100,00	100,00	100,00

	(d)	(e)
Carbone................	43,79	44,09
Hydrogène..............	5,41	5,51
Oxygène................	50,80	50,40
	100,00	100,06

(a) (b) LIEBIG, *T. de Ch. org.*, t. III, p. 34. — (c) (d) CHODNEW, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846. — (e) Calculé.

PECTINE. $C^{12}H^{8}O^{10}$.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone.	45,198	45,853	45,608	45,36
Hydrog..	5,352	5,479	5,370	4,98
Oxygène.	49,450	48,668	49,022	49,66
	100,000	100,000	100,000	100,00

(1) P. de pommes douces. — (2) P. de pommes aigres. — (3) P. de la combin. plombique. — (4) Calculé.

(MULDER, *Rép. de Ch.*, 2e série, t. I, p. 134.)

PECTINE. $C^{11}H^{7}O^{10}$.

	Calc.	Tr.
Carbone...............	45,47	43,577
Hydrogène.............	4,95	4,423
Oxygène...............	49,58	52,000
	100,00	100,000

(REGNAULT.)

PECTINE. $C^{24}H^{17}O^{11}$.

	Calc.	Tr.
Carbone................	43,64	43,20
Hydrogène..............	4,53	5,02
Oxygène................	51,86	51,78
	100,00	100,00

(FRÉMY, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.)

PECTINE. $H^{48}C^{64}O^{64}$.

	Tr.			Calc.
Hydrog..	5,49	5,55	5,47	5,08
Carbone..	39,71	39,51	40,54	40,67
Oxygène.	54,80	54,94	53,99	54,25
	100,00	100,00	100,00	100,00

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV, p. 13.)

PECTINE de la gentiane.

Carbone.........	43,72	43,47	44,37
Hydrogène.......	5,81	5,89	6,07
Oxygène.........	50,47	50,64	49,56
	100,00	100,00	100,00

PECTINE de la gentiane.

Carbone................	43,30	43,04
Hydrogène..............	5,65	5,60
Oxygène................	51,05	51,36
	100,00	100,00

PECTINE de la carotte.

Carbone................	43,47	43,19
Hydrogène..............	5,63	5,69
Oxygène................	50,90	51,12
	100,00	100,00

(POUMARÈDE et FIGUIER, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. XIV, p. 86.)

PÉGANITE.

Syn. : *Wavellite.*

PEGMINE.

Carbone........................	52,07
Hydrogène......................	7,14
Azote..........................	14,20
Oxygène et soufre..............	26,79
	100,20

(ROBERT THOMSON, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847; p. 692.)

PÉLARGONATE D'ARGENT.

$C^{9}H^{17}O,AgO$.

	Tr.	Calc.	
Carbone............	40,4	108	40,7
Hydrogène..........	6,4	17	6,4
Argent.............	40,8	108	40,7
Oxygène............	12,4	32	12,2
	100,0	265	100,0

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV, p. 109.)

PÉLIOM. Voy. CORDIÉRITE.

PÉLOKRONITE. Voy. CUIVRE HYDROPHOSPHATÉ.

PENNINE.

$2(Al^{2}O^{3},MgO)+5(SiO^{3},2MgO+2HO)$.

	(1)		(2)	(3)
Silice.......	33,07		33,36	33,40
Alumine	9,69		13,24	13,41
Oxyde chrom.	»		0,20	0,15
Protox. de fer.	11,36	perox.	5,93	5,73
Magnésie.. ..	38,24		34,21	34,57
Eau.	12,58		12,80	12,74
	99,04		99,74	100,00

(1) (2) P. de Zermatte, par SCHWEIZER. — (3) P. de Binnem, par MARIGNAC et DESCLOIZEAUX, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. X, p. 428.

PENNINE.

	(4)	(5)
Silice	33,95	33,69
Alumine	13,46	13,75
Oxyde chromique	0,24	»
Protoxyde de fer	6,12	5,48
Magnésie	33,71	33,95
Eau	12,52	13,13
	100,00	100,00

(4) P. de Binnem, par MARIGNAC et DESCLOIZEAUX, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. X, p. 428. — (5) Calculé.

PEPSINE.

Carbone	56,723
Hydrogène	5,666
Nitrogène	21,088
Oxygène	16,523
	100,000

(VOGEL, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844.)

PERCHLORATE D'ALUMINE.

$Al^2O^3,3ClO^7$.

Acide perchlorique	84,22	3428,00
Alumine	15,78	642,32
	100,00	4070,32

PERCHLORATE D'AMMONIAQUE.

AzH^4O,ClO^7.

Acide perchlorique	1142,65
Ammoniaque	325,00
	1467,65

PERCHLORATE D'ANTIMOINE.

$SbO^3,3ClO^7$.

Oxyde d'antimoine	35,82	1912,90
Acide perchlorique	64,18	3428,00
	100,00	5340,90

PERCHLORATE D'ARGENT.

AgO,ClO^7.

Acide perchlorique	44,05	1142,65
Oxyde d'argent	55,95	1451,61
	100,00	2594,26

PERCHLORATE DE BARYTE.

BaO,ClO^7.

Acide perchlorique	54,42	1142,65
Baryte	45,58	956,88
	100,00	2099,53

SERULLAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVI, p. 303.)

PERCHLORATE DE CADMIUM.

CdO,ClO^7.

Acide perchlorique	58,92	1142,65
Oxyde de cadmium	41,08	796,77
	100,00	1939,42

PERCHLORATES DE CÉRIUM.

PERCHLORATE DE SESQUIOXYDE. $Ce^2O^3,3ClO^7$.

Acide perchlorique	3428,00	28
Sesquioxyde de cérium	1449,39	72
	4877,39	100

PERCHLORATE DE PROTOXYDE. CeO,ClO^7.

Acide	62,87	1142,65
Protoxyde de cérium	37.13	674,69
	100,00	1817,34

PERCHLORATE DE CHAUX.

CaO,ClO^7.

Acide perchlorique	76,24	1142,65
Chaux	23,76	356,02
	100,00	1498,67

PERCHLORATE DE CHROME.

$Cr^2O^3,3ClO^7$.

Acide perchlorique	77,35	3428,0
Sesquioxyde de chrôme	22,65	956,0
	100,00	4384,0

PERCHLORATE DE COBALT.

CoO,ClO^7.

Acide perchlorique	70,90	1142,65
Oxyde de cobalt	29,10	468,99
	100,00	1611,64

PERCHLORATES DE CUIVRE.

PERCHLORATE DE BIOXYDE. CuO,ClO^7.

Oxyde noir de cuivre	30,26	495,69
Acide	69,74	1142.65
	100,00	1638,34

PERCHLORATE DE PROTOXYDE. Cu^2O,ClO^7.

Oxyde rouge de cuivre	43,82	891,39
Acide	56,18	1142,65
	100,00	2034,04

PERCHLORATES D'ÉTAIN.

PERCHLORATE DE BIOXYDE. $SnO^2,2ClO^7$.

Bioxyde d'étain	29,04	835,29
Acide perchlorique	70,96	2285,30
	100,00	3120,59

Perchlorate de protoxyde. SnO,ClO^7.

Protoxyde d'étain.......	42,23	835,29
Acide perchlorique......	57,77	1142,65
	100,00	1977,94

PERCHLORATES DE FER.

Sel au maximum. $Fe^2O^3,3ClO^7$.

Acide perchlorique......	77,80	3428,00
Sesquioxyde de fer......	22,20	978,41
	100,00	4406,41

Sel au minimum. FeO,ClO^7.

Protoxyde de fer........	27,76	439,20
Acide perchlorique......	72,24	1142,65
	100,00	1581,85

PERCHLORATE DE LITHINE.

LO,ClO^7.

Acide perchlorique......	86,37	1142,65
Lithine................	13,63	180,37
	100,00	1323,02

PERCHLORATE DE MANGANÈSE.

MnO,ClO^7.

Acide perchlorique......	71,93	1142,65
Protoxyde de manganèse.	28,07	445,88
	100,00	1588,53

PERCHLORATES DE MERCURE.

Sel de bioxyde. HgO,ClO^7.

Acide perchlorique......	45,55	1142,65
Bioxyde de mercure.....	54,45	1365,82
	100,00	2508,47

Sel de protoxyde. Hg^2O,ClO^7.

Acide..................	30,27	1142,65
Protoxyde de mercure...	69,73	2631,94
	100,00	3774,59

PERCHLORATES DE MOLYBDÈNE.

Sel de bioxyde. $MoO^2,2ClO^7$.

Acide perchlorique......	74,11	2285,30
Bioxyde de molybdène...	25,89	798,52
	100,00	3083,82

Sel de protoxyde. MoO,ClO^7.

Acide..................	62,06	1142,65
Protoxyde de molybdène.	37,94	698,52
	100,00	1841,17

PERCHLORATE DE NICKEL.

NiO,ClO^7.

Acide perchlorique......	70,87	1142,65
Protoxyde de nickel.....	29,13	469,67
	100,00	1612,32

PERCHLORATE DE PALLADIUM.

PaO,ClO^7.

Oxyde de palladium.....	40,13	765,90
Acide perchlorique......	59,87	1142,65
	100,00	1908,55

PERCHLORATES DE PLATINE.

Sel de bioxyde. $PtO^2,2ClO^7$.

Bioxyde de platine.......	38,55	1433,50
Acide perchlorique......	61,45	2285,30
	100,00	3718,80

Sel de protoxyde. PtO,ClO^7.

Protoxyde de platine.....	53,85	1233,50
Acide perchlorique......	46,15	1142,65
	100,00	2376,15

PERCHLORATE DE PLOMB.

PbO,ClO^7.

Oxyde de plomb........	54,96	1394,50
Acide perchlorique......	45,04	1142,65
	100,00	2537,15

PERCHLORATE DE POTASSE.

Potasse.......................	34,275
Acide perchlorique.............	65,725
	100,000

(Serullas, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVI, p. 302.)

PERCHLORATE DE RHODIUM.

$R^2O^3,3ClO^7$.

Sesquioxyde de rhodium.	31,86	1602,70
Acide perchlorique......	68,14	3428,00
	100,00	5030,70

PERCHLORATE DE SOUDE. NaO,ClO^7.

Acide perchlorique......	74,51	1142,65
Soude..................	25,49	390,89
	100,00	1533,54

PERCHLORATE DE STRONTIANE.

SrO,ClO^7.

Strontiane..............	36,16	687,28
Acide perchlorique......	63,84	1142,65
	100,00	1829,93

PERCHLORATE DE TELLURE.

$TeO^2,2ClO^7$.

Acide tellureux	30,48	1001,76
Acide perchlorique	69,52	2285,30
	100,00	3287,06

PERCHLORATE DE THORINIUM.

ThO,ClO^7.

Oxyde de thorinium	42,51	844,90
Acide perchlorique	57,49	1142,65
	100,00	1987,55

PERCHLORATE DE VANADIUM.

$VO^3,2ClO^7$.

Acide vanadeux	31,62	1056,89
Acide perchlorique	68,38	2285,30
	100,00	3342,19

PERCHLORATE D'YTTRIA. YO,ClO^7.

Yttria	30,54
Acide perchlorique	69,46
	100,00

PERCHLORATE DE ZINC. ZnO,ClO^7.

Oxyde de zinc	30,57	503,23
Acide perchlorique	69,43	1142,65
	100,00	1645,88

PÉRICARDE d'un enfant mort subitement.

Eau	92,0
Albumine	5,5
Mucus	2,0
Hydrochlorate de soude	0,5
	100,0

(BOSTOCK, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. IV, p. 581.)

PÉRICLASE. Voy. MAGNÉSIE NATIVE.

PÉRICLINE. Voy. ALBITE.

PÉRIDOT.

Syn. : *Chrysolite ; chrysolite des volcans ; olivine ; hyalosidérite ; limbilite ; chusite ; sidéroclepte ; silicate de magnésie anhydre ; gœkumite ; batrachite ; tautolite ; knebélite.*

PÉRIDOT.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	38,0	39,00	38,0	39,00
Ox. de fer noir	19,0	19,00	9,5	53,00
Magnésie	39,5	43,50	50,0	»
Fer	»	»	»	7,50
Perte	3,5	»	2,0	»
	100,0	101,50	99,5	99,50

(1) (2) P. par KLAPROTH, *Journ. des Mines*, pluviôse an V, p. 372. — (3) P. par VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXI, p. 103. — (4) P. par CHENEVIX, *id.*, t. XXVIII, p. 202.

PÉRIDOT.

	(5)	(6)	(7)
Silice	»	»	76,7
Terre siliceuse	54,0	50,0	»
Fer	3,0	75,0	2,0
Albumine	40,0	»	20,6
Perte	1,0	75,0	0,7
	98,0	100,0	100,0

(5) (6) Olivine verte de GMELIN, *Ann. de Ch.*, t. XIII, p. 281. — (7) Olivine altérée, *id.*

PÉRIDOT.

	(1)	(2)	(3)
Silice	35,68	36,00	37,69
Chaux	25,75	37,65	35,45
Magnésie	»	2,52	21,70
Protoxyde de fer	34,46	5,25	2,99
Alumine	»	17,50	»
Eau	0,60	0,36	1,27
		99,28	99,10

	(4)		(5)	(6)
Silice	32,50		40,00	0,30
Protox. de fer	32,00		16,21	0,69
— de mangan.	35,00	et nickel.	0,54	»
Alumine	»		0,06	»
Eau	»	tr. de cuivre.		»
	99,50			0,99

(1) Gœkumite par THOMSON, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 550. — (2) P. par BERZELIUS, *id.* — (3) Batrachite par RAMMELSBERG, *id.* — (4) Knebelite par DUFRÉNOY, *Tr. de Min.*, t. III, p. 552. — (5) Péridot du Groënland, par LAPPE, *Ann.* de Pogg, t. XLIII, p. 669. — (6) Péridot trouvé dans un fourneau, par EBELMEN, *Ann. des Mines* de 1837.

PÉRIDOT granuliforme.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	39,73	41,56	41,44	41,42
Magnésie	50,13	50,02	49,19	49,61
Protox. de fer	9,19	8,66	9,72	9,14
— de mang.	0,09	0,25	0,14	0,15
— de nickel	0,32	»	»	»
Alumine	0,22	0,06	0,16	0,06
	99,68	100,55	100,65	100,38

	(5)	(6)	(7)
Silice	40,08	31,62	31,04
Magnésie	44,24	32,40	»
Protox. de fer	15,26	29,71	62,57
— de mangan.	0,48	0,48	»
— de nickel	»	»	2,43 chaux.
Potasse	»	2,79	»
Alumine	00,18	2,31	3,27
	100,24	99,31	99,31

(1) P. oriental, par STROMEYER. — (2) P. de Silésie, par WALMSTEDT. — (3) P. du Vivarais, *id.* — (4) P. de Bohême, *id.* — (5) P. de la Somma, *id.* — (6) Hyalosidérite, par WALCHNER. — (7) H. des Açores, par FELLEMBERG.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 549.)

PÉRISTÉRITE.

Acide silicique	72,35
Alumine	7,60
Potasse	15,06
Chaux	1,35
Magnésie	1,00
Oxydes ferrique et manganique	1,25
Humidité	0,50
	99,11

(THOMSON, *Rapp. ann.* de Berzélius, 1845.)

PERL-GLIMMER. Voy. MARGARITE.

PERLITE. Voy. OBSIDIENNE.

PÉROWSKITE.

Acide titanique	58,96	59,00
Chaux	39,20	36,76
Oxyde ferreux avec traces d'oxyde manganeux	2,06	4,79
Traces de magnésie	»	0,11
	100,22	100,66

(H. ROSE, *B. sc. et ind.*, 2e série, t. IV, p. 322.)

PERSULFOMOLYBDATE D'ALUMINIUM.

Sulfure d'aluminium	18,35
Acide	81,65
	100,00

PERSULFOMOLYBDATE D'ANTIMOINE. $SbS^3,3MoS^4$.

Acide	65,51	4209,48
Sulfure d'antimoine	34,49	2216,38
	100,00	6425,86

PERSULFOMOLYBDATE D'ARGENT. AgS,MoS^4.

Acide	52,53	1403,16
Sulfure d'argent	47,47	1552,77
	100,00	2955,93

PERSULFOMOLYBDATE DE BARYUM. BaS,MoS^4.

Acide	42,99	1403,16
Sulfure de baryum	57,01	1202,00
	100,00	2605,16

PERSULFOMOLYBDATE DE BISMUTH. BiS,MoS^4.

Acide	43,68	1403,16
Bismuth	56,32	1531,53
	100,00	2934,69

PERSULFOMOLYBDATE DE CADMIUM. CdS,MoS^4.

Acide	39,02	1403,16
Sulfure de cadmium	60,98	897,93
	100,00	2301,09

PERSULFOMOLYBDATE DE CALCIUM. CaS,MoS^4.

Acide	24,57	1403,16
Sulfure de calcium	75,43	457,19
	100,00	1860,35

PERSULFOMOLYBDATE DE CÉRIUM.

SEL AU MAXIMUM. $Ce^2S^3,3MoS^4$.

Acide	29,40
Sesquisulfure de cérium	70,60
	100,00

SEL AU MINIMUM. CeS,MoS^4.

Acide	35,61
Protosulfure de cérium	64,39
	100,00

(*Tr. de Ch.* de Berzelius, table.)

PERSULFOMOLYBDATE DE CHROME. $Cr^2S^3,3MoS^4$.

Acide	23,69	4209,48
Sulfure de chrême	76,31	1259,48
	100,00	5468,96

PERSULFOMOLYBDATE DE COBALT. CoS,MoS^4.

Acide	28,89	1403,16
Sulfure de cobalt	71,11	530,15
	100,00	1933,37

PERSULFOMOLYBDATES DE CUIVRE.

SEL AU MAXIMUM. CuS,MoS^4.

Acide	29,84	1403,16
Bisulfure de cuivre	70,16	597,75
	100,00	2000,91

SEL AU MINIMUM. Cu^2S,MoS^4.

Acide	41,43	1403,16
Protosulfure de cuivre	58,57	1195,50
	100,00	2598,66

PERSULFOMOLYBDATES D'ÉTAIN.

SEL AU MAXIMUM. $SnS^2,2MoS^4$.

Acide	28,84	2806,32
Bisulfure d'étain	71,16	1237,61
	100,00	4043,93

SEL AU MINIMUM. SnS,MoS^4.

Acide................	40,03	1403,16
Protosulfure d'étain.....	59,97	735,29
	100,00	2138,45

PERSULFOMOLYBDATES DE FER.

SEL AU MAXIMUM. $Fe^2S^3,3MoS^4$.

Acide................	23,34	4209,48
Sesquisulfure de fer.....	76,66	1281,88
	100,00	5491,36

SEL AU MINIMUM. FeS,MoS^4.

Acide................	27,80	1403,16
Protosulfure de fer.....	72,20	539,16
	100,00	1942,32

PERSULFOMOLYBDATE DE LITHIUM. LS,MoS^4.

Acide................	16,71	1403,16
Sulfure de lithium......	83,29	281,50
	100,00	1684,66

PERSULFOMOLYBDATE DE MAGNÉSIUM. MgS,MoS^4.

Acide................	20,40	1403,16
Sulfure de magnésium...	79,60	359,51
	100,00	1762,67

PERSULFOMOLYBDATE DE MANGANÈSE. MnS,MoS^4.

Acide................	28,05	1403,16
Sulfure de manganèse...	71,95	547,04
	100,00	1950,20

PERSULFOMOLYBDATES DE MERCURE.

SEL AU MAXIMUM. HgS,MoS^4.

Acide................	51,11	1403,16
Bisulfure de mercure....	48,89	1265,82
	100,00	2668,98

SEL AU MINIMUM. Hg^2S,MoS^4.

Acide................	66,07	1202,00
Protosulfure de mercure.	33,93	2531,64
	100,00	3733,64

PERSULFOMOLYBDATE DE NICKEL.

NiS,MoS^4.

Acide................	28,92	1403,16
Sulfure de nickel.......	71,08	570,83
	100,00	1974,09

PERSULFOMOLYBDATE DE PLOMB.

PbS,MoS^4.

Acide................	51,60	1403,16
Sulfure de plomb.......	48,40	1495,66
	100,00	2898,82

PERSULFOMOLYBDATE DE POTASSIUM. KS,MoS^4.

Acide................	33,00	1403,16
Sulfure de potassium....	67,00	699,07
	100,00	2102,23

PERSULFOMOLYBDATE DE RHODIUM. $Rd^2S^3,3MoS^4$.

Acide.........................	31,17
Sulfure de rhodium..............	68,83
	100,00

PERSULFOMOLYBDATE DE SODIUM.

NaS,MoS^4.

Acide................	25,96	1403,16
Sulfure de sodium......	74,04	492,08
	100,00	1895,24

PERSULFOMOLYBDATE DE STRONTIUM. SrS,MoS^4.

Acide................	34,79	1403,16
Sulfure de strontium....	65,21	788,44
	100,00	2191,60

PERSULFOMOLYBDATE DE TELLURE. $TeS^2,2MoS^4$.

Acide.........................	30,02
Sulfure de tellure................	69,98
	100,00

PERSULFOMOLYBDATE DE THORINIUM. ThS,MoS^4.

Acide................	40,27	1403,16
Sulfure de thorinium...	59,73	844,90
	100,00	2248,06

PERSULFOMOLYBDATE DE VANADIUM. $VS^2,2MoS^4$.

Acide................	30,97	2806,32
Sulfure de vanadium....	69,03	1056,89
	100,00	3863,21

PERSULFOMOLYBDATE D'YTTRIUM.

YS,MoS^4.

Acide.........................	30,08
Sulfure d'yttrium................	69,92
	100,00

PERSULFOMOLYBDATE DE ZINC.

ZnS,MoS^4.

Acide	30,11	1403,16
Sulfure de zinc	69,89	503,23
	100,00	1906,39

PERSULFOMOLYBDATE DE ZIRCONE. $Zr^2S^3,3MoS^4$.

Acide	25,54
Zircone	74,46
	100,00

PERTHITE.

Acide silicique	76,00
Alumine	11,75
Magnésie	11,00
Oxyde ferreux	0,23
Eau	0.65
	99,63

(THOMSON, *Rapp ann.* de Berzelius, 1845,.)

PÉRUVINE. $C^{18}H^{12}O^2$.

	Tr.	Calc.
Carbone	79,6	79,9
Hydrogène	9,3	8,7
Oxygène	11,1	11,4
	100,0	100,0

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 190.)

PÉTALITE.

	(*a*)	(*b*)	(*c*)
Silice	79,212	77,06	74,17
Alumine	17,225	18,02	17,41
Lithine	5,761	2,66	5,16
Soude	»	2,26	»
Chaux	»	»	0,32
	102,198	100,00	97,06

(*a*) P. par ARFWEDSON, *Ann.* de Pogg, t. XLVIII. — (*b*) HAGEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X, p. 88. — (c) GMELIN, *id.*

PÉTROLÈNE. $C^{10}H^8$.

	(1)	(2)	(3)
Carbone	0,883	0,880	0,885
Hydrogène	0,121	0,122	0,119
	1,004	1,002	1,004

	(4)	(5)
Carbone	0,884	87,8
Hydrogène	0,119	12,2
	1,003	100,0

(1) (2) (3) (4) P. du sable bitumineux de Bechelbronn, par BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIV, p. 146.—(5) Pétrole, par SAUSSURE, *id.*, t. XLVII, p. 225.

PÉTROSILEX. Voy. ORTHOSE.

PÉTUNZÉ. Voy. FELDSPATH.

PEUCÉDANINE. C^4H^2O.

	Tr.	Calc.
Carbone	71,075	70,98
Hydrogène	5,771	5,79
Oxygène	23,156	23,22
	100,002	99,99

(ERDMANN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

PEUPLIER.

Eau de végétation.
Huile essentielle odorante.
Acétate d'ammoniaque.
Traces de sel ammoniac.
Extrait gommeux.
Acide gallique.
Acide malique.
Matière grasse.
Albumine, très-peu.
Matière résineuse.

(*Jour. de Pharm.*, t. X, p. 40.)

PEUPLIER. Ce bois a donné à la distillation :

Acide pyroligneux	45,80
Huile empyreumatique	8,05
Charbon	23,40
Gaz	22.85
	100,10

(STOLZ, *Tr. des Essais* par Berthier, t. I, p. 243.)

PEZIZE (champignon .

Eau	376,0
Bassorine	18,4
Gomme	3,6
Ac. fungique, en grande partie libre	8,0
Sucre de champignon	0,4
Matière très-peu animalisée, soluble dans l'alcool	0,4
Matière grasse, prenant une couleur pourpre avec la potasse	0,4
	407,2

(BRACONNOT, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVII, p. 259.)

Voy. CHAMPIGNONS.

PFAFFITE.

Antimoine	35,47
Arsenic	3,56
Soufre	17,20
Plomb	43,44
	99,67

(PFAFF, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 774.)

PHAIORÉTINE. Voyez Résine de rhubarbe.

PHAKOLITE.

	(a)	(b)	(c)
Silice	45,628	46,20	46,46
Alumine	18,480	22,30	21,45
Peroxyde de fer	0,431	10,34	10,45
Chaux	13,304	0,34	»
Magnésie	0,143	1,77	0,95
Soude	1,684	»	1,29
Potasse	1,314	»	»
Eau	17,976	19,05	19,40
	98,960	100,00	100,00

(a) Anderson, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 118. — (b) (c) Rammelsberg, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.

PHARMACOLITE. Voy. Chaux arséniatée.

PHARMAKOSIDÉRITE. Voy. Fer arséniaté.

PHELLANDRE. Voy. Œnanthe.

PHÉNAKITE.

	(1)	(2)
Silice	54,37	55,14
Glucine	45,52	44,47
Chaux, magnésie, etc.	0,09	0,39
	99,98	100,00

(1) P. de Framont, par Bischoff. — (2) P. de l'Oural, par Hartwal.

(*Ann. de Ch. et de Ph*, 3e série, t. VII, p. 170.)

PHENGITE. Voy. Topaze.

PHÉNÉTIDINE NITRIQUE.

$C^{16}H^{10}Az^2O^6$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	52,60	52,7	96
Hydrogène	5,41	5,5	10
Azote	»	15,4	28
Oxygène	»	26,4	48
		100,0	182

(Cahours.)

PHÉNÉTOL. $C^{16}H^{10}O^2$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	78,48	78,72	78,68	96
Hydrogène	8,29	8,22	8,18	10
Oxygène	13,23	13,06	13,14	16
	100,00	100,00	100,00	122

(Cahours.)

Phénétol binitrique. $C^{16}H^8Az^2O^{10}$.

	Tr.		Calc.
Carbone	44,71	»	45,28
Hydrogène	4,03	»	3,77
Azote	»	13,03	13,21
Oxygène	»	»	37,74
			100,00

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1[illegible] t. XXVII, p. 465.)

PHÉNOL. $C^{12}H^6O^2$.

	Tr.		C[illegible]
Carbone	76,3	75,77	7[illegible]
Hydrogène	6,5	6,67	[illegible]
Oxygène	17,2	17,56	1[illegible]
	100,0	100,00	1[illegible]

(Gerhardt, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 211.)

PHILLIPSITE.

$KO,SiO^3+CaO,SiO^3+2Al^2O^3SiO^3+7H$[illegible]

	Tr.		C[illegible]
Silice	42,87	43,64	43
Alumine	25,00	24,04	24
Chaux	7,97	6,92	6
Potasse	9,20	10,35	11
Eau	16,44	17,05	17
	101,48	100,00	100

(Marignac, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. [illegible] p. 44.)

Phillipsite.

	(a)	([illegible]
Silice	48,17	48
Alumine	21,11	21
Peroxyde de fer	0,24	0
Chaux	6,97	5
Baryte	traces	tra
Soude	0,63	
Potasse	6,61	6
Eau	16,62	17
	100,35	101

(a) Genth. — (b) Gmelin.

(*Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 227.)

Phillipsite.

Syn. : *Cuivre panaché; Cuivre sulfuré patique.*

	(1)	(2)	(3)	([illegible]
Cuivre	59,2	58,20	61,63	61
Fer	13,0	14,84	12,75	14
Soufre	22,0	26,98	21,66	23
Gangue	5,8	»	3,50	0
	100,0	100,02	99,54	99

(1) P. de Saint-Pancrace, par Berthier.—(2) P [illegible] Cornouailles, par Varrentrapp. — (3) P. de Sibé[illegible] par Brandes.—(4) P. de Rhode-Island, par Phil[illegible]

(*T. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 401.)

PHILLIPSITE

	(1)	(2)	(3)	(4)
Soufre..	25,058	25,804	22,648	22,584
Cuivre .	63,029	56,101	69,726	71,002
Fer....	11,565	17,362	7.539	6,406
	99,652	99,267	99,913	99,992

(1) P. de Weitski près la mer Blanche. — (2) P. de Mortemberg. — (3) P. de Ersleben. — (4) P. de Langerhauvenn.

(VARRENTRAPP, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 42.)

PHILLIPSITE.

	(1)	(2)	(3)
Soufre.............	19,0	19	26,238
Cuivre.............	69,5	58	56,763
Fer...............	7,5	18	14,843
Oxygène...........	4,0	5	»
	100,0	100	97,844

	(4)	(5)	(6)
Gangue pierreuse...	0,040	»	»
Soufre............	0,214	26,84	26,61
Cuivre............	0,672	57,89	58,47
Fer...............	0,068	14,94	14,85
Résidu après la combustion du soufre.	»	0,04	»
	0,994	99,71	99,93

(1) P. d'Hitterdhal (Norwége), par KLAPROTH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 307. — (2) P. de Rudelstat (Silésie), par le même, *id.* — (3) P. naturel de Condero, par PLATTNER, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 41. — (4) P. de Montecastelli (Toscane), par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1834. — (5) (6) P. par CHODNEW, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.

PHILLIPSITE D'ISLANDE. Voy. CHRISTIANITE.

PHILLIPSITE DE LÉVY. Voy. GISMONDINE.

PHLOBAPHÈNE. $C^{20}H^{8}O^{8}$.

	Tr.	Calc.
Carbone................	62,78	62,77
Hydrogène..............	4,30	4,12
Oxygène................	32,92	33,10
	100,00	99,99

(STOEHELIN et HOFSTETTER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

PHLORÉTINE. $C^{24}H^{14}O^{8}$.

	Tr.		
Carbone............	65,9	65,4	65,7
Hydrogène	5,2	5,4	5,4
Oxygène............	28,9	29,2	28,9
	100,0	100,0	100,0

	Calc.	
Carbone.................	1836	66,2
Hydrogène...............	137	4,9
Oxygène.................	800	28.9
	2773	100,0

(STASS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 387.)

PHLORIZATE D'ARGENT.

	Tr.			
Ox. d'argent..	24,4	23,5	23,2	»
Carbone......	38,1	37,4	»	»
Hydrogène....	4,4	4,3	3,9	4,0
Azote........	4,2	4,3	»	»
Oxygène......	28,9	30,5	»	»
	100,0	100,0		

	Calc.	
Oxyde d'argent............	2903	22,6
Carbone..................	4897	38,1
Hydrogène................	537	4,1
Azote....................	531	4,1
Oxygène..................	400	31,1
	9268	100,0

(STASS.)

PHLORIZATE DE BARYTE.

Baryte...	30,19	30,05	29,8	»
Carbone..	»	»	»	58,34
Hydrogène	»	»	»	5,80
Oxygène..	»	»	»	35,80

(STASS.)

PHLORIZATE DE PLOMB.

$C^{32}H^{18}O^{18},4PbO$.

	Tr.			
Oxyde de plomb	59,8	60,0	59,66	59,2
Carbone.......	25,4	25,3	25,26	»
Hydrogène.....	2,1	2,1	2,18	»
Oxygène.......	12,7	12,6	12,90	»
	100,0	100,0	100,00	

	Calc.	
Oxyde de plomb........	5578.00	59,2
Carbone...............	2448,64	26,0
Hydrogène.............	187,50	1,9
Oxygène...............	1200,00	12,9
	9414,14	100,0

(STASS.)

PHLORIZÉINE. $C^{74}H^{48}Az^{5}O^{48}$.

	Tr.			
Carbone.....	48,0	48,8	48,1	49,2
Hydrogène...	5,6	»	5,8	5,7
Oxygène. ...	41,4	»	41,0	»
Azote.......	5,0	5,4	5,1	»
	100,0		100,0	

	Calc.	
Carbone................	48,97	48,0
Hydrogène..............	5,62	5,5
Oxygène................	42,00	41,4
Azote..................	5,31	5,1
	101,90	100,0

(STASS.)

PHLORIZINE. $C^{32}H^{21}O^{18}$.

	Tr.			
Carbone	53,8	54,0	54,2	54,1
Hydrogène	6,1	6,2	6,0	6,2
Oxygène	40,1	39,8	39,8	39,7
	100,0	100,0	100,0	100,0

	Calc.	
Carbone	2448,64	54,2
Hydrogène	262,50	5,0
Oxygène	1800,00	40,8
	4511,14	100,0

(STASS.)

PHLORIZINE desséchée. $C^{32}H^{18}O^{15}$.

	Calc.		Tr.		
Carb.	2448,64	58,6	58,2	58,6	58,1
Hydrog.	225,00	5,4	5,7	5,7	5,6
Oxyg.	1500,00	36,0	36,1	35,7	36,3
	4173,64	100,0	100,0	100,0	100,0

(STASS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 377.)

PHLORIZINE. $C^{14}H^{9}O^{9}$.

	Tr.		Calc.
Carbone	50,905	51,19	51,388
Hydrogène	5,569	5,77	5.393
Oxygène	43,526	43,04	43,219
	100,000	100,00	100,000

(KONINCK, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 161.)

PHLORIZINE. $C^{8}H^{5}O^{4}$.

	Tr.		Calc.
Carbone	56,955	56,921	56,948
Hydrogène	5,826	5,810	5,810
Oxygène	37,219	37,274	37,242
	100,000	100,005	100,000

(PETERSEN, *T. de Ch.* de Berzelius.)

PHOCÉNINE.

Acide phocénique sec	32,82
Glycérine	15,00
Acide oléique hydraté	59,00

(*Tr. de Ch.* de Dumas, t. V, p. 258.)

PHOLÉRITE.

Syn. : *Fowlérite.*

	(1)	(2)
Alumine	»	42,075
Silice	29,480	42,925
Protoxyde de manganèse	50,584	»
Peroxyde de fer	13,220	»
Eau	3,170	15,000
	96,454	100,000

(1) P. par THOMSON, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 760. — (2) P. de Fins, par GUILLEMIN, *id.*, p. 244.

PHOLÉRITE.

	(3)	(4)
Alumine	43,886	43,35
Silice	40,750	41,65
Eau	15,364	15.00
	100,000	100,00

(3) (4) P. de Rive de Gier, par GUILLEMIN, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 760.

PHONOLITE. Voy. FELDSPATH.

PHORMIUM TENAX.

Chlorophylle.
Un peu de cire.
Matière résineuse.
Substance amère, nauséabonde, soluble dans l'eau et l'alcool.
Muriates de potasse et de soude.
Sulfate de soude.
Malate acide de potasse, et malate de chaux.
Oxyde de fer.
Silice.
Beaucoup de fibre ligneuse.

(HENRY, *Journ. de Pharm.*, t. XII, p. 502.)

PHOSGÉNITE. Voy. PLOMB CHLOROCARBONATÉ.

PHOSPHAM.

Phosphore	»	»	«	50,4
Hydrogène	0,67	0,88	0,88	»

(GERHARDT.)

PHOSPHAMIDE.

	Tr.			
Phosphore	40,5	40,2	»	»
Hydrogène	»	»	3,8	3,9

	Tr.			Calc.
Phosphore	»	»	»	40,5
Hydrogène	4,0	»	»	3,8
Azote	»	34,8	35,2	35,4
Oxygène	»	»	»	20,3
				100,0

(GERHARDT.)

BIPHOSPHAMIDE.

	Tr.			Calc.
Phosphore	50,8	50,4	»	51,6
Azote	»	»	22,4	22,6
Oxygène	»	»	»	25,8
				100,0

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVIII, p. 196.)

PHOSPHATES D'ALUMINE.

SEL NEUTRE. $2Al^2O^3,3PhO^5$.

Alumine	32,43	1284,68
Acide phosphorique	67,57	2676,90
	100,00	3961,58

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XII, p. 19.)

PHOSPHATE BASIQUE. $4Al^2O^3,3PhO^5$.

Alumine	48,98	2569,36
Acide	51,02	2676,90
	100,00	5246,26

PHOSPHATE BASIQUE hydraté.

$4Al^2O^3,2PhO^5,9HO$.

Alumine	35,34	2569,36
Acide	36,82	2676,90
Eau	27,84	2020,50
	100,00	7266,76

PHOSPHATE D'AMILÈNE.

	Tr.		
Carbone	54,17	54,36	54,02
Hydrogène	10,32	10,26	10,32

	Tr.		
Carbone	54,65	54,04	»
Hydrogène	10,46	10,47	»
Phosphore	»	»	11,75

	Tr.			Calc.
Carbone	»	54,39	»	53,81
Hydrogène	»	10,43	»	10,31
Phosphore	13,06	»	12,85	14,34
Oxygène	»	»	»	21,54
				100,00

(WURTZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVI, p. 226.)

PHOSPHATES D'AMMONIAQUE.

PHOSPHATE NEUTRE. $2AzH^4O,PhO^5,HO$.

Acide phosphorique	892,3	54,13
Ammoniaque	429,0	25,57
Eau	337,5	20,30
	1658,8	100,00

BIPHOSPHATE. $AzH^4O,PhO^5,2HO$.

Acide phosphorique	892,3	62,17
Ammoniaque	214,5	14,55
Eau	337,5	23,28
	1444,3	100,00

(BERZELIUS. *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 375.)

PHOSPHATE D'AMMONIAQUE ET DE MAGNÉSIE.

Acide phosphorique	30,667
Magnésie	16,808
Ammoniaque	13,880
Eau	38,645
	100,000

(RIFFAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 94.)

PHOSPHATE AMMONIACO-MAGNÉSIEN cristallisé.

Sel anhydre	45,90	45,85
Ammoniaque	6,95	6,98
Eau	47,15	47,17
	100,00	100,00

(GRAHAM, *Rép. de Ch. sc. et ind.*, t. II, p. 37.)

PHOSPHATE AMMONIACO-MAGNÉSIEN retiré des concrétions calculeuses du cheval.

Phosphate d'ammoniaque	33
Phosphate de magnésie	33
Eau	33
	99

(FOURCROY, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. II, p. 561.)

PHOSPHATE D'AMMONIAQUE ET DE SOUDE.

Syn. : *Sel de phosphore.*

Acide	32
Soude	24
Ammoniaque	19
Eau	25
	200

(FOURCROY, *Ann. de Ch.*, t. VII, p. 187.)

PHOSPHATE D'AMMONIAQUE ET DE SOUDE.

Acide phosphorique	34,491
Soude	14,875
Ammoniaque	9,000
Eau	41,634
	100,000

(RIFFAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 433.)

PHOSPHATE D'ANTIMOINE.

$2SbO^3,3PhO^5$.

Oxyde d'antimoine	58,83	3825,80
Acide phosphorique	41,17	2676,90
	100,00	6502,70

PHOSPHATES D'ARGENT.

PHOSPHATE D'ARGENT obtenu en versant une dissolution d'acide phosphorique dans une dissolution de nitrate d'argent.

1° AgO,PhO^5.

Oxyde d'argent	1451,6	61,9
Acide pyrophosphorique	892,3	38,1
	2343,9	100,0

PHOSPHATE D'ARGENT obtenu par le précédent et l'eau bouillante.

2° $4AgO,3PhO^5$.

Oxyde d'argent	1451,6	70,9
Acide phosphorique	669,2	29,1
	2120,8	100,0

PHOSPHATE D'ARGENT par le phosphate et le nitrate d'argent.

3° $2AgO,PhO^5$.

Oxyde d'argent	1451,6	76,49
Acide pyrophosphorique	446,1	23,51
	1897,7	100,00

(STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIII, p. 378.)

PHOSPHATE D'ARGENT par double décomposition.

4° $3AgO,8PhO^5$.

Oxyde d'argent	1451,6	82,99
Acide phosphorique	334,6	17,01
	1786,2	100,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 163.)

PHOSPHATES DE BARYTE.

1° $2BaO,PhO^5$.

Baryte	1713,86	68,20
Acide phosphorique	892,30	31,80
1 at. sel	2606,16	100,00

PHOSPHATE DE BARYTE anhydre.

2° BaO,PhO^5.

Acide phosphorique	47,8	100,00
Baryte	52,2	107,11
	100,0	

PHOSPHATE DE BARYTE cristallisé.

$BaO,PhO^5,2HO$.

Acide phosphorique	42,54
Baryte	46,46
Eau	11,00

3° $3BaO,2PhO^5$.

Acide phosphorique	39,13	100,5
Baryte	60,87	155,5

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 156.)

PHOSPHATE DE CADMIUM.

$2CdO,PhO^5$.

		Tr.	Calc.
Ox. de cadmium.	225,49	64,10	1593,54
Acide phosphoriq.	100,00	35,90	892,30
		100,00	2485,84

(STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 8.)

PHOSPHATES DE CHAUX.

PHOSPHATE DE CHAUX par le phosphate de soude et le chlorure de calcium.

1° $2CaO,PhO^5$.

Chaux	712,06	44,38
Acide phosphorique	892,30	55,62
Phosphate	1604,36	100,00

PHOSPHATE DE CHAUX par le chlorure de calcium et le phosphate de soude en excès.

2° $3CaO,PhO^5$.

Chaux	1068,09	54,49
Acide	892,30	45,51
	1960,39	100,00

PHOSPHATE DES OS.

3° $8CaO,3PhO^5$.

Chaux	2848,24	51,55
Acide	2676,90	48,45
	5525,14	100,00

PHOSPHATE DE CHAUX obtenu en versant de l'alcool dans le biphosphate de chaux.

4° $4CaO,3PhO^5$.

Chaux	1424,12	34,73
Acide	2676,90	65,27
	4101,02	100,00

5° CaO,PhO^5.

Chaux	356,03	28,52
Acide	892,30	71,48
	1248,33	100,00

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXV, p. 131.)

Voy. CHAUX PHOSPHATÉE.

PHOSPHATE DE CHAUX.

Acide phosphorique	39
Chaux	36
Eau	25
	100

(EKEBERG, *Ann. de Ch.*, t. XXXII, p. 239.)

ATE DE CHAUX BASIQUE.

	Tr.	Calc.
phosphorique......	48,5	48,737
....	51,5	51,263
	100,0	100,000

lius, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, ...)

Engrais.

HATES DE CÉRIUM.

ATE DE PEROXYDE. $2Ce^2O^3,3PhO^5$.

oxyde de cérium..	51,99	2998,78
phosphorique....	48,01	2676,90
	100,00	5675,68

ATE DE PROTOXYDE. $2CeO,PhO^5$.

yde de cérium.....	60,20	1349,38
....	39,80	892,30
	100,00	2241,68

Cérium phosphaté.

HATE DE CHROME.

$2Cr^2O^3,3PhO^5$.

oxyde de chrôme..	42,85	1912,00
phosphorique.....	57,15	2676,90
	100,00	4588,90

HATE DE COBALT. $2CoO,PhO^5$.

de cobalt........	51,25	937,98
phosphorique........	48,75	892,30
	100,00	1830,28

HATES DE CUIVRE.

1° $3CuO,PhO^5,4HO$.

yde de cuivre.......	1485	52,8
phosphorique........	892	32,0
....	449	15,2
	2826	100,0

2° $4CuO,PhO^5,2HO$.

yde................	1980	63,9
....	892	28,7
....	224	7,4
	3096	100,0

ix, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 50.)

3° $5CuO,PhO^5,5HO$.

yde................	2475	62,9
....	892	22,7
....	562	14,4
	3929	100,0

PHOSPHATES D'ÉTAIN.

Phosphate de bioxyde. SnO^2,PhO^5.

Acide stannique..........	51,18	935,29
— phosphorique.......	48,82	892,30
	100,00	1827,59

Phosphate de protoxyde. $2SnO,PhO^5$.

Protoxyde d'étain......	65,18	1671,58
Acide phosphorique.....	34,82	892,30
	100,00	2563,88

PHOSPHATE ACIDE D'ÉTHYLE.

Voy. Acide phospho-vinique.

PHOSPHATES DE FER.

1° $3FeO,PhO^5$.

Oxyde de fer....................	59,62
Acide phosphorique..............	40,38
	100,00

2° $3FeO,PhO^5,6HO$.

Oxyde de fer....................	45,68
Acide..........................	30,93
Eau............................	23,39
	100,30

3° $4FeO,PhO^5$.

Oxyde de fer....................	66,32
Acide..........................	33,68
	100,00

4° $4FeO,PhO^5,4HO$.

Oxyde de fer....................	59,69
Acide..........................	28,79
Eau............................	11,52
	100,00

5° $Fe^2O^3,3PhO^5$.

Oxyde de fer....................	42,23
Acide phosphorique..............	57,77
	100,00

6° $2Fe^2O^3,PhO^5$.

Oxyde de fer....................	68,68
Acide..........................	31,32
	100,00

7° $2Fe^2O^3,PhO^5,6HO$.

Oxyde de fer....................	46,60
Acide..........................	21,25
Eau............................	32,15
	100,00

8° $Fe^2O^3PhO^5$.

Oxyde de fer....................	49,61
Acide..........................	50,39
	100,00

Voy. Fer phosphaté.

PHOSPHATE FERRIQUE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Ac. phosphor.	38,10	27,36	32,55	29,85
Ox. ferrique.	42,69	45,29	20,63	21,95
Eau	19,21	27,35	25,58	25,58
	100,00	100,00	78,76	77,38

(1) Phosphate ferrique. — (2) Phosphate ferrique basique. — (3) (4) Phosphate ferroso-ferrique.

(RAMMELSBERG, *R. sc. et ind.*, t. XXIII, p. 174.)

PHOSPHATE DE FER, DE MANGANÈSE ET DE SOUDE.

$PhO^5(MnO,NaO)+PhO^5,Fe^2O^3+HO$.

Acide phosphorique..............	41,25
Sesquioxyde de fer................	25,62
Protoxyde de manganèse..........	23,08
Soude........................	5,47
Eau...........................	2,65
Silice..........................	0,60
Peroxyde de manganèse..........	1,06
	99,73

(DAMOUR, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 156.)

PHOSPHATES DE LANTHANE.

$3LnO,PhO^5$.

	Tr.	Calc.	
Ox. lanthanique..	70,96	2100,00	70,18
Ac. phosphorique.	29,04	892,30	29,82
	100,00	2992,30	100,00

(ERDMANN, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 228.)

PHOSPHATE DE LITHINE.

PHOSPHATE NEUTRE. $2LO,PhO^5$.

Lithine.................	28,79	360,74
Acide phosphorique......	71,21	892,30
	100,00	1253,04

PHOSPHATE ACIDE. LO,PhO^5.

Lithine.................	16,81	180,37
Acide phosphorique.....	83,19	892,30
	100,00	1072,67

PHOSPHATE DE MAGNÉSIE.

$2MaO,PO^5$.

Magnésie........	516,72	36,67	39,7
Acide phosphoriq.	892,30	63,33	60,3
	1409,02	100,00	100,0

(JOHN MURRAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 172.)

PHOSPHATES DE MANGANÈSE.

PHOSPHATE NEUTRE. $2MnO,PhO^5$.

Oxyde de manganèse....	49,99	891,76
Acide phosphorique......	50,01	892,30
	100,00	1784,06

PHOSPHATE SESQUIBASIQUE. $3MnO,PhO^5$.

Oxyde de manganèse...	59,99	1337,64
Acide................	40,01	892,30
	100,00	2229,94

PHOSPHATES DE MERCURE.

PHOSPHATE DE BIOXYDE. $2HgO,PhO^5$.

Bioxyde de mercure....	75,38	2731,74
Acide phosphorique.....	24,62	892,30
	100,00	3624,04

PHOSPHATE DE PROTOXYDE. $2Hg^2O,PhO^5$.

Protoxyde de mercure...	85,50	5263,38
Acide................	14,50	892,30
	100,00	6155,68

PHOSPHATE MERCUROSO-MERCURIQUE.

Oxyde mercureux.	44,56	44,92	44,67
— mercurique.	45,15	44,65	44,73
Acide phosphoriq.	4,54	4,72	4,27

Oxyde mercureux.........	44,25	»
— mercurique........	44,64	»
Acide phosphorique.......	10,09	9,61

(BROOKS, *R. sc. et ind.*, t. XXIII, p. 178.)

PHOSPHATES DE MOLYBDÈNE.

PHOSPHATE DE BIOXYDE. MoO^2,PhO^5.

Bioxyde de molybdène...	44,23	798,52
Acide phosphorique.....	55,77	892,30
	100,00	1690,82

PHOSPHATE DE PROTOXYDE. $2MoO,PhO^5$.

Protoxyde de molybdène.	61,02	1397,04
Acide................	38,98	892,30
	100,00	2289,34

PHOSPHATE DE NICKEL. $2NiO,PhO^5$.

Oxyde de nickel.........	51,28	939,34
Acide phosphorique......	48,72	892,30
	100,00	1831,64

PHOSPHATE DE PALLADIUM.

$2PaO,PhO^5$.

Oxyde de palladium....	63,19	1531,80
Acide phosphorique.....	36,81	892,30
	100,00	2424,10

PHOSPHATES DE PLATINE.

PHOSPHATE DE BIOXYDE. PtO^2,PhO^5.

Bioxyde de platine	61,64	1433,50
Acide phosphorique	38,36	892,30
	100,00	2325,80

PHOSPHATE DE PROTOXYDE. $2PtO,PhO^5$.

Protoxyde de platine	74,93	2667,00
Acide	25,07	892,30
	100,00	3559,30

PHOSPHATE PLATINIQUE.

		Tr.	
Platine	47,20	47,10	46,90
Chlore	7,84	7,96	8,00
Azote	13,40	13,43	»
Hydrogène	2,70	2,78	2,80
Phosphore	7,38	7,46	»
Oxygène	22,42	21,27	»
	100,94	100,00	

	Calc.	
Platine	2466,0	46,80
Chlore	443,0	8,40
Azote	700,0	13,28
Hydrogène	162,5	3,00
Phosphore	400,0	7,58
Oxygène	1100,0	20,94
	5271,5	100,00

(RAEWSKY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXII, p. 292.)

PHOSPHATES DE PLOMB.

PHOSPHATE NEUTRE. $2PbO,PhO^5$.

Protoxyde de plomb	2789,0	75,76	100
Acide phosphorique	892,3	24,24	32
	3681,3	100,00	

PHOSPHATE SOUS-SEL. $3PbO,PhO^5$.

Protoxyde de plomb	4183,5	82,4
Acide phosphorique	892,3	17,6
	5075,8	100,0

PHOSPHATE ACIDE. $3PbO,2PhO^5$.

Acide phosphorique	30,269	1784,60
Oxyde de plomb	69,731	4183,50
	100,000	5968,10

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 160.)

Voy. PLOMB PHOSPHATÉ.

PHOSPHATES DE POTASSE.

PHOSPHATE NEUTRE. $2KO,PhO^5$.

Potasse	1175,83	56,94
Acide phosphorique	892,30	43,06
	2068,13	100,00

BIPHOSPHATE. KO,PhO^5.

Potasse	587,915	39,71
Acide	892,300	60,29
	1480,215	100,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 367.)

PHOSPHATE DE RHODIUM,

$2Rd^2O^3,3PhO^5$,

Sesquioxyde de rhodium	54,49	3205,4
Acide phosphorique	45,51	2676,9
	100,00	5882,3

PHOSPHATES DE SOUDE.

PHOSPHATE NEUTRE. $2NaO,PhO^5,25HO$.

Soude	781,84	46,70	100
Acide phosphoriq.	892,30	53,30	
Sel anhydre	1674,14	37,28	100
Eau	2812,20	62,72	
Sel cristallisé	4486,34		

PYROPHOSPHATE. $2NaO,PhO^5,10HO$.

Phosphate de soude	1674,14	59,81
Eau	1124,80	40,19
Sel cristallisé	2798,94	100,00

BIPHOSPHATE. NaO,PhO^5.

Soude	390,92	30,46
Acide phosphorique	892,30	69,54
	1283,22	100,00

(BERZELIUS.)

PHOSPHATE DE SOUDE ET DE LITHINE.

Acide phosphoriq.	58,666	60,47	57,82
Soude	7,845	7,87	13,06
Lithine	32,155	34,36	29,12
	98,666	102,70	100,00

Acide phosphoriq.	59,81	54,60	52,58
Soude	15,27	26,78	28,38
Lithine	27,08	23,16	21,89
	102,16	104,54	102,85

(RAMMELSBERG, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 136.)

PHOSPHATE DE STRONTIANE.

$2SrO,PhO^5$.

	Calc.	(a)	(b)	(c)
Strontiane.	1294,60	59,20	58,76	63,435
Ac. phospque	892,30	40,80	41,24	36,565
	2186,90	100,00	100,00	100,000

(a) (b) VAUQUELIN *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 899. — (c) STROMEYER, *id.*

PHOSPHATE DE STRYCHNINE.

$H^{22}C^{42}Az^2O^4PhO^5+HO$.

	Calc.		Tr.	
Hydrogène.	287,0	5,48	5,36	5,86
Carbone...	3210,5	61,22	62,56	60,69
Azote.....	354,0	»	»	»
Oxygène..	500,0	»	»	»
Ac. phosph.	892,3	»	»	»
	5243,8			

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 150.)

PHOSPHATE DE TELLURE.

TeO^2,PhO^5.

	Tr.	Calc.
Acide tellureux........	52,89	1001,76
— phosphorique....	47,11	892,30
	100,00	1894,06

PHOSPHATE DE THORINIUM.

$2ThO,PhO^5$.

Oxyde de thorinium.....	65,44	1689,8
Acide phosphorique.....	34,56	892,3
	100,00	2582,1

PHOSPHATE DE VANADIUM,

VO^2,PhO^5.

Acide vanadeux........	54,22	1056,89
— phosphorique....	45,78	892,30
	100,00	1949,19

PHOSPHATE DE ZINC. $2ZnO,PhO^5$.

Oxyde de zinc.........	53,01	1006,46
Acide phosphorique.....	46,99	892,30
	100,00	1898,76

PHOSPHATE DE ZINC.

Sel anhydre...........	100,00	100,00
Eau..................	19,63	17,77
	119,63	117,77

(GRAHAM, *Répert. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 33.)

PHOSPHATE DE ZIRCONE.

$2Zr^2O^3,3PhO^5$.

	Tr.	Calc.	
Zircone.......	45,78	2280,80	46,00
Acide phosphor.	54,22	2676 84	54,00
	100,00	4957,64	100,00

(HERMANN, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. II, p. 210.)

PHOSPHITE D'ALUMINE.

$2Al^2O^3,3PO^3$.

Alumine..............	38,22	1282,64
Acide................	61,78	2076,93
	100,00	3359,57

PHOSPHITE D'AMMONIAQUE.

$2AzH^4O,PO^3$.

Ammoniaque...........	48,57	649,50
Acide.................	51,43	692,31
	100,00	1341,81

PHOSPHITE DE BARYTE.

$2BaO,PO^3,2HO$.

Baryte...............	73,44	1913,76
Acide................	26,56	692,31
	100,00	2606,07

PHOSPHITE DE BARYTE hydraté.

$2BaO,PO^3,2HO$.

Acide phosphoreux...............	24,31
Baryte.........................	67,24
Eau...........................	8,45
	100,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. II, p. 232.)

PHOSPHITE DE CHAUX. $2CaO,PO^3$.

Chaux................	50,70	712,04
Acide................	49,30	692,31
	100,00	1404,35

PHOSPHITE DE COBALT. $2CoO,PO^3$.

Oxyde de cobalt.........	57,54	937,98
Acide................	42,46	692,31
	100,00	1630,29

PHOSPHITES DE CUIVRE.

PHOSPHITE DE BIOXYDE. $2CuO,PO^3$.

Oxyde noir de cuivre....	58,88	991,38
Acide................	41,12	692,31
	100,00	1683,69

...ITE DE PROTOXYDE. $2Cu^2O,PO^3$.

...e rouge de cuivre..	72,03	1782,78
......	27,97	692.69
	100,00	2475,47

...PHITES DE FER.

...HITE DE SESQUIOXYDE. $2Fe^2O^3,3PO^3$.

...ioxyde de fer.....	48,51	1956.82
......	51.49	2076.93
	100,00	4033,75

...HITE DE PROTOXYDE. $2FeO,PO^3$.

...xyde de fer........	55,92	878,40
......	44,08	692,31
	100,00	1570,71

...PHITE DE MAGNÉSIE.

$2MgO,PO^3$.

...ésie......	42,74	516,70
...e......	57,26	692,31
	100,00	1209,01

...PHITE DE NICKEL. $2NiO,PO^3$.

...le de nickel......	57,57	939,34
...e......	42,43	692,31
	100,00	1631,65

...PHITES DE PLOMB.

...HITE NEUTRE. $2PbO,PO^3,HO$.

...le de plomb.......	80,11	2789,00
...e......	19,89	692,31
	100,00	3481,31

...le de plomb........	77,61	2789,00
...e......	19,26	692,31
......	3,13	112,25
	100,00	3593,56

...HITE BASIQUE. $6PbO,PO^3$.

...le de plomb.......	92,36	8367,00
...e......	7,64	692,30
	100,00	9059,30

...HITE DE PLOMB BIBASIQUE.

...de de plomb......	85,81
...le phosphoreux......	10,95
......	3,24
	100,00

(...E, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXV, p. 221.)

...SPHITE DE POTASSE. $2KO,PO^3$.

...sse......	63,02	1179,84
...e......	36,98	692,31
	100,00	1872,15

PHOSPHITE DE SOUDE. $2NaO,PO^3$.

Soude......	781,84	53,04
Acide phosphoreux......	692,30	46,96
	1474,14	100,00

PHOSPHITE DE STRONTIANE.

$2SrO,PO^3$.

Strontiane......	65,16	1374,56
Acide......	34,84	692,31
	100,00	2066,87

PHOSPHORE.

Éq[t] 392,31. Dens[é] 1,77. Dens[é] de vap. 4,32. Fus[n] à 43°. Ébull[n] au-dessous de 200°.

Voy. SOUFRE.

PHOSPHORITE. Voy. CHAUX PHOSPHATÉE.

PHOSPHOROCALCITE. Voyez CUIVRE HYDROPHOSPHATÉ.

	(a)	(b)	(c)
Oxyde cuivrique ...	70,8	68,87	70,9
Acide phosphorique.	20,4	21,44	21,0
Eau......	8,4	8,59	7,9
	99,6	98,87	99,8

(a) RHODIUS. — (b) KUHN. — (c) Calculé.

(*R. sc. et ind.*, janvier 1848, p. 388.)

PHOSPHOVINATE DE BARYTE

$C^4H^5O,BaO,PO^5,12HO$.

PHOSPHOVINATE DE BARYTE anhydre.

Phosphate neutre de baryte......	82,800
Carbone......	9,166
Hydrogène......	2,266
Oxygène......	5,768
	100,000

(PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 47.)

PHOSPHOVINATE DE BARYTE cristallisé.

	Tr.	Calc.	
Phos[te] de baryte	60,865	2806,07	60,685
Eau de cristall[on]	29,150	1349,80	29,191
Carbone......	6,578	305,75	6,622
Hydrogène....	1,195	62,39	1,340
Oxygène......	2,212	100,00	2,162
	100,000	4624,01	100,000

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 32.)

PHOSPHURE D'ARGENT. AgP.

Argent......	2702	87,3
Phosphore......	392	12,7
	3094	100,0

PHOSPHURE DE BARYTE. $7BaO,P^6$.

Phosphore	24,13	24,45	27,76
Baryte	75,87	75.55	72.24
	100,00	100,00	100,00

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIII, p. 364.)

PHOSPHURE DE CALCIUM. Ca^2P.

Phosphore	196,15	43,36
Calcium	256,03	56,64
	452,18	100,00

PHOSPHURE DE CHAUX.

Phosphore	36.35	36,95
Chaux	63,65	63,05
	100,00	100,00

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIII, p. 363.)

PHOSPHURE DE CHROME. Cr^2P.

Chrôme	64,50	64,2
Phosphore	35,50	35,8
	100,00	100,0

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 50.)

PHOSPHURES DE COBALT. Co^4P.

Cobalt	738	79,3	100,00
Phosphore	196	20,7	26,58
	934	100,0	

PHOSPHURE DE COBALT. Autre. Co^3P.

Cobalt	73,47	73,83
Phosphore	26,53	26,17
	100,00	100,00

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 49.)

PHOSPHURES DE CUIVRE. 1° Cu^4P.

Cuivre	791	80,1
Phosphore	196	19,9
	987	100,0

2° Cu^6P.

Cuivre	1186,5	85,8
Phosphore	196,0	14,2
	1382,5	100,0

3° Cu^3P.

Cuivre	1186,5	75,2
Phosphore	392,0	24,8
	1578,5	100,0

(ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 174.)

PHOSPHURE DE CUIVRE obtenu par voie sèche. Cu^2P.

Cuivre	65,09
Phosphore	34,91
	100,00

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 48.)

PHOSPHURES D'ÉTAIN. Sn^4P.

Étain	1470	88,5
Phosphore	192	11,5
	1662	100,0

PHOSPHURE D'ÉTAIN obtenu par voie humide. Sn^2P^3.

	Tr.		Calc.
Étain	55,43	56,88	55,55
Phosphore	44,57	43,12	44,45
	100,00	100,00	

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 46.)

PHOSPHURES DE FER. Fe^4P.

Fer	678	77,57	100,00
Phosphore	196	22,43	28,93
	874	100,00	

PHOSPHURE DE FER. Autre. Fe^3P^2.

	Tr.		Calc.
Fer	54,92	56,87	56,47
Phosphore	45,08	43,13	43,53
	100,00	100,00	100,00

(ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 176.)

PHOSPHURES D'HYDROGÈNE.

HYDROGÈNE protophosphoré.

Phosphore	196,15	91,28
Hydrogène	18,73	8.72
	214,88	100,00

PHOSPHURE D'HYDROGÈNE. Hydrogène perphosphoré.

Phosphore	588,45	94,02
Hydrogène	37,46	5,98
	625,91	100,00

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXI, p. 153.)

PHOSPHURE D'HYDROGÈNE.

Hydrogène	694	1
Phosphore	8328	12

(THOMSON, *Ann. de Ch.*, t. II, p. 302.)

...URE D'HYDROGÈNE. Hydrure de pho-
...re solide.

...gène	6,2398
...hore	195,000

(...RRIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LX, p. 179.)

...GÈNE PHOSPHORÉ ET AZOTE DE BIOXYDE ...IERCURE.

	Tr.	Calc.
...hore	2,95	2,72
...re	79,69	79,03
...ène	»	4,16
...	»	14,09
		100,00

(...SE, *Répert. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 9.)

...GÈNE PHOSPHORÉ ET BICHLORURE DE ...URE.

	Tr.		Calc.
...e	13,72	13,73	13,76
...re	78,47	78,56	78,68
...hore	4,04	»	4,06
...	»	»	3,50
			100,00

(...SE, *Répert. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 5.)

...PHURE DE NICKEL. Ni^3P.

	Tr.	Calc.
...l	72,41	73,87
...hore	27,59	26,13
	100,00	100,00

..., *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 175.)

...PHURES DE PLATINE.

...PHOSPHURE.

...e	100,00
...hore	21,21

...VY.)

...SPHURE.

...e	100,00
...hore	42,85

...VY, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. I, p. 571.)

...PHURE DE POTASSIUM. K^3P.

...sium	100
...hore	30

... *de Ch.* de Thomson, t. I, p. 368.)

PHOSPHURE DE SOUFRE.

Phosphore	75
Soufre	100

(PELLETIER, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. I, p. 333.)

PHOSPHURE DE SOUFRE. PS.

Phosphore	392,30
Soufre	201,16

(DUPRÉ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 439.)

PHOSPHURE DE SOUFRE. PhS^6.

	Tr.	Calc.
Phosphore	14,133	13,979
Soufre	85,167	86,021
	99,300	

(BERZELIUS, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 292.)

PHOTIZITE. Voy. MANGANÈSE SILICATÉ ROSE.

PHOTOLITH. Voy. PECKTOLITE.

PHRASÉOLITHE.

Silice	40,9
Alumine	28,8
Protoxyde de fer	7,0
Protoxyde de manganèse	0,3
Magnésie	13,7
Eau	7,4
Oxyde de plomb — de cuivre — de cobalt	0,5
Chaux et acide titanique	0,4
	99,0

(ERDMANN, *R. sc. et ind.*, t. IX, p. 165.)

PHTALANILE. $C^{28}H^9AzO^4$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	74,8	73,3	168	75,3
Hydrogène	4,1	4,2	9	4,0
Azote	»	»	14	»
Oxygène	»	»	32	»
			223	

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV, p. 159.)

PHTALATE D'AMMONIAQUE.

$C^{16}H^9O^8Az$.

	Calc.		Tr.
Carbone	1223	52,8	52,1
Hydrogène	112	4,8	4,9
Oxygène	800	34,6	34,0
Azote	177	7,8	9,0
	2312	100,0	100,0

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 93.)

PHTALIMIDE. $C^{16}H^5O^4Az$.

Carbone	64,8	614,4	65,8
Hydrogène	3,3	31,0	3,3
Oxygène	22,9	200,0	21,4
Azote	9,0	88,5	9,5
	100,0	933,9	100,0

(Laurent, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 94.)

Phtalimide et oxyde d'argent.

Phtalimide	1837,5	»
Oxygène	100,0	»
Argent	1351,0	40,8
	3388,5	

(Laurent, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 601.)

PHYLLITE.

Silice	38,40
Alumine	23,68
Peroxyde de fer	17,52
Magnésie	8,96
Potasse	6,80
Eau	4,80
	100,16

(Thomson, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 592.)

PHYLLORÉTINE.

Phyllorétine. Matière cristalline existant dans les tourbières du Danemark. $C^{20}H^{12}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	90,18	91,08
Hydrogène	9,24	8,92
	99,42	100,00

(Forchammer, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 354.)

PHYSALÉTE. Voy. Topaze.

PIAUZITE. Voy. Copale fossile.

PICKÉRINGITE. Alun magnétique des plaines d'Inique (Pérou méridional).

Acide sulfurique	36,322
Alumine	12,130
Magnésie	4,682
Oxyde ferreux et manganeux	0,439
Chaux	0,126
Acide chlorhydrique	0,604
Eau	45,450
	99,744

(Hayes, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

PICNITE. Voy. Topaze.

PICOLITE. Voy. Pecktolite.

PICRANISATE D'AMMONIAQUE. $C^{12}H^6Az^4O^{14}$.

	Tr.			
Carbone	29,30	»	29,35	»
Hydrog.	2,49	»	2,45	»
Azote	»	22,86	»	22,89

	Calc.	
Carbone	900	29,27
Hydrogène	75	2,43
Azote	708	22,76
Oxygène	1400	45,54
	3083	100,00

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 29.)

PICRATE D'AMMONIAQUE. $C^{12}H^6Az^4O^{14}$.

	Tr.		
Carbone	29,1	29,2	29,6
Hydrogène	2,6	2,8	2,4
Azote	23,2	23,2	23,2
Oxygène	45,1	44,8	44,8
	100,0	100,0	100,0

	Calc.	
Carbone	918,2	29,6
Hydrogène	75,0	2,4
Azote	708,0	22,8
Oxygène	1400,0	45,2
	3101,2	100,0

PICRATE D'ARGENT. $AgO,C^{12}Az^3H^2O^{13}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	21,4	21,30	918,2	21,7
Hydrogène	1,1	0,85	25,0	0,6
Argent	31,8	»	1351,6	31,9
Azote	»	»	531,1	12,5
Oxygène	»	»	1400,0	33,3
			4225,9	100,0

(Dumas, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 231.)

PICRATE DE BARYTE.

		Calc.	Tr.
Acide	2773	62,96	62,74
Baryte	956	21,70	21,66
Eau	675	15,34	15,60
	4404	100,00	100,00

(Laurent, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 358.)

PICRATES DE PLOMB.

Picrate sesquibasique. $3PbO,\bar{P},3HO$.

Acide	5546	55,10
Oxyde de plomb	4182	41,55
Eau	337	3,34
	10065	100,00

Picrate bibasique. $2PbO,\bar{P},HO$.

Acide	2773	49,0
Oxyde de plomb	2788	49,1
Eau	112	1,9
	5673	100,0

Picrate perbasique. $5PbO,\bar{P}$.

	(a)	(b)
Acide	2773	28,5
Oxyde de plomb	6970	71,5
	9743	100,0

(a) Dumas, *Tr. de Ch.*, t. VII, p. 130. — (b) Laurent, *id.*

PICRATE DE POTASSE.

Acide	2773	82,49
Potasse	590	17,51
	3363	100,00

(Dumas, *T. de Ch.*, t. VII, p. 128.)

PICROMEL. Voy. Acide choléique.

PICROSMINE.

Syn. : *Boltonite.*

	(1)	(2)
Silice	54,886	56,64
Magnésie	33,348	36,52
Peroxyde de fer	1,399	2,46
— de manganèse	0,420	»
Alumine	0,793	5,07
Eau	7,301	»
	98,147	100,69

(1) P. par Magnus. — (2) Boltonite, par Nutall.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 544.)

PICROTOXINE. $C^{12}H^{7}O^{5}$.

	(a)	(b)	(c)
Carbone	60,91	60,21	60,47
Hydrogène	6,00	5,83	5,70
Oxygène	33,09	33,96	33,83
	100,00	100,00	100,00

	(d)	(e)
Carbone	917,256	60,96
Hydrogène	87,360	5,80
Oxygène	500,000	33,24
	1504,616	100,00

(a) Pelletier et Couerbe, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 192. — (b) (c) Regnault, *id.*, t. LXVIII, p. 160. — (d) (e) Calculé.

Picrotoxine. Autre formule. $C^{10}H^{6}O^{4}$.

Carbone	61,43	61,53
Hydrogène	6,11	6,22
Oxygène	32,46	32,25
	100,00	100,00

(Oppermann, *T. de Ch. organ.* de Liebig, t. II, p. 452.)

PICRYLE. $C^{42}H^{14}AzO^{4}$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	80,80	3150	80,80
Hydrogène	4,59	175	4,50
Oxygène	9,85	400	10,20
Azote	4,76	175	4,50
	100,00	3900	100,00

(Laurent, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. II, p. 203.)

PICTITE. Voy. Sphène.

PIED D'ALOUETTE (Delphinium staphysagria). Semence.

Huile grasse, très-soluble dans l'esprit-de-vin	14,40
Huile grasse, peu soluble dans l'esprit-de-vin	4,70
Matière grasse analogue à la cétine	1,40
Delphine	8,10
Gomme avec des traces de phosphate de chaux et d'un sel à base de chaux	3,15
Amidon	2,40
Fibre ligneuse	17,20
Phyteumacolle, avec du malate, de l'acétate, du sulfate et de l'hydrochlorate de potasse et un sel à base de chaux	30,67
Albumine végétale	0,50
Albumine concrète	3,20
Sulfate de chaux avec du phosphate de magnésie	3,62
Eau	10,00
Excès	[illegible]
	100,83

(Brandes, *Nouv. Journ.* de Trommsdorf, t. [illegible], p. 2, 143.)

Pied d'alouette. 100 parties en poids de cette plante à l'état vert contiennent :

Eau	80,000
Substances solubles dans l'eau bouillante	7,470
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique	8,480
Cire, résine, chlorophylle	0,180
Fibre végétale	4,470
	100,000

Pied d'alouette. 100 parties en poids de plante à l'état vert (soit 20 pour 100 de plante séchée) réduites en cendres, contiennent :

Potasse	0,761
Soude	0,055
Magnésie	0,101
Alumine	0,033
A reporter	0,950

Report.....	0,950
Silice	0,118
Oxyde de fer	0,029
Oxyde de manganèse	0,025
Chlore	0,032
Acide sulfurique	0,070
Acide phosphorique	0,076
	1,300

(SPRENGEL, *Ann. agr.* de Roville, t. VIII, p. 236.)

PIÉRAPHYLLE. Voy. SERPENTINE.

PIERRE D'ALUN. Voy. ALUNITE.

PIERRE D'AMAZONE. Voy. ALBITE.

PIERRE D'ASPERGE. Voy. CHAUX PHOSPHATÉE.

PIERRE DE BOIS. Voy. HOLZSTEIN.

PIERRE DE BOLOGNE. Voy. BARYTE SULFATÉE.

PIERRE DE CANNELLE de Ceylan.

Silice	38,80
Alumine	21,20
Chaux	31,25
Oxyde de fer	6,50
Perte	2,25
	100,00

(KLAPROTH, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 343.)

PIERRE A CHAUX. Voy. CHAUX CARBONATÉE.

PIERRE DE CORNE. Voy. CORNÉENNE.

PIERRE DE COSNE. Voy. TALC.

PIERRE CRUCIFORME. Voy. HARMOTOME.

PIERRE DE CROIX. Voy. STAUROTIDE.

PIERRE D'ÉTAIN. Voy: ETAIN OXYDÉ.

PIERRE A FILTRE.

Carbonate de chaux	87,89
Silice	12,11
	100,00

(GUYTON, *Ann. de Ch.*, t. LX, p. 123.)

PIERRE A FUSIL. Voy. SILEX.

PIERRE DE FOUDRE. Voy. AÉROLITHES.

PIERRE GRASSE. Voy. NÉPHÉLINE.

PIERRE DE HACHE. Voy. SCHISTE COTICULE.

PIERRE DE LARD. Voy. TALC et AGALMATOLITE.

PIERRE DE LUNE. Voy. FELDSPATH.

PIERRE DE LYDIE. Voy. JASPE.

PIERRE DE MARMAROSCH. Voyez CHAUX PHOSPHATÉE.

PIERRE MÉTÉORIQUE. Voyez AÉROLITHE.

PIERRE MEULIÈRE. Voy. SILEX.

PIERRE DE MIEL. Voy. MELLITE.

PIERRE OLLAIRE. Voy. TALC, SERPENTINE.

PIERRE DE PERLE. Voy. PERLSTEIN et OBSIDIENNE.

PIERRE A PLATRE. Voy. GYPSE.

PIERRE DE POIX. Voy. PECHSTEIN.

PIERRE PONCE. Voy. ORTHOSE.

PIERRE PUANTE. Voy. BARYTE SULFATÉE.

PIERRE A RASOIRS. Voy. SCHISTE NOVACULAIRE.

PIERRE DE RIZ de la Chine, servant à faire des vases, gobelets, etc.

Oxyde de plomb	41
Silice	39
Alumine	7
	87

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LXIX, p. 307.)

PIERRE DE SAVON.

Syn. : *Seifenstein; wachstein; saponite; pistine; cérolithe.*

	(1)	(2)	(3)
Silice	45,00	46,8	50,89
Alumine	9,25	8,0	9,40
Magnésie	24,75	33,3	26,52
Protoxyde de fer	1,00	0,4	2,06
Potasse	0,75	»	»
Chaux	»	0,7	0,78
Eau	18,00	11,0	10,50
	98,75	100,2	100,15

	(4)	(5)
Silice	37,95	53,50
Alumine	12,18	0,90
Magnésie	18,01	28,60
Eau	31,00	16,40
	99,14	99,40

(1) P. par KLAPROTH. — (2) P. par SVANBERG. — (3) Saponite de Swardsjo, par SVAMBERT. — (4) Cérolithe ou Kérolithe de Silésie, par PFAFF. — (5) *Id.* de Zobletz, par DELESSE.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 490.)

E DE SAVON. Cérolite de Silésie.

	(a)	(b)	(c)	(d)
ıine....	»	»	»	2,57
ıésie...	29,84	30,16	30,06	36,12
'erreux.	»	»	»	2,92
:.....	47,34	49,70	47,50	»
ilicique.	»	»	»	47,12
......	21,04	19,09	20,00	11,50
	98,22	98,95	97,56	100,23

(b) (c) KUHN, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 324.
MELDING, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.

E DE SAVON du Maroc.

Partie soluble.

....	10,35
ɘ de potasse................	0,60
ɘ de magnésie..............	2,15
insoluble dans l'eau.........	86,90
	100,00

Partie insoluble.

....	10,35
....	55,00
ésie......................	28,00
ferrique..................	1,40
ine......................	1,20
....	1,01
se.......................	0,52
....	1,50
	98,98

UR, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. VIII, 10.)

ɩE DE TOUCHE. Voy. JASPE.

ɩE DE TRIPES. Voy. CHAUX ANHY-SULFATÉE.

ɩE DE SOLEIL. Voy. SONNENSTEIN.

ENTUM de l'œil.

ne......	58,273	58,672	57,908
gène....	5,973	5,962	5,817
....	13,768	13,768	13,768
ne.....	21,986	21,598	22,507
	100,000	100,000	100,000

RER, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 47.)

ɩN D'INDE. Amande.

e.
ı de gomme.
ité notable de principe sucré.
ı d'acide malique.
ıes sels.
ıatière fixe particulière.

IRAN, *Journ. de Pharm.*, t. XV, p. 503.)

PIGNON D'INDE.

Albumine.
Gomme.
Fibres ligneuses.
Principe résineux (curcasine).
Huile fixe.
Un acide.

(CADET, *Journ. de Pharm.*, t. X, p. 178.)

PIKROLITE. Voy. SERPENTINE.

PIKROPHARMACOLITE. Voy. CHAUX ARSÉNIATÉE.

PIKROPHYLLITE.

Silice..........................	49,80
Alumine........................	1,11
Chaux..........................	0,78
Magnésie.......................	30,10
Protoxyde de fer................	6,86
Eau............................	9,83
	98,48

(SVANBERG, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 775.)

PIMARONE. $C^{20}H^{14}O$.

	Calc.	Tr.
Carbone.................	84,7	85,3
Hydrogène...............	9,7	10,3
Oxygène.................	5,6	4,4
	100,0	100,0

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 401.)

PIMÉLITE.

	(1)	(2)
Silice..................	35,00	54,63
Eau....................	38,13	5,23
Alumine................	5,00	0,30
Magnésie...............	1,25	5,89
Chaux..................	0,42	0,16
Oxyde de nickel.........	15,62	32,66
Oxyde de fer............	4,58	1,13
	100,00	100,00

(1) P. par KLAPROTH, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 414. — (2) P. pulvérisé de Silésie, par SCHMIDT, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.

PIMENT d'Espagne.

Cire............................	7,6
Résine âcre.....................	4,0
Matière extractive amère...........	8,6
Matière extractive avec un peu de gomme......................	21,0
Gomme.........................	9,2
Parenchyme.....................	28,0
Substance particulière analogue à l'albumine.....................	3,2
Eau...........................	12,0
Perte..........................	6,4
	100,0

(BUCHOLZ, *Manuel pour les Chim.*, 1816, p. 1.)

PIMENT.

Matière féculente	9,0
Huile très-âcre	1,9
Matière cireuse unie à un principe colorant rouge	0,9
Matière gommeuse d'une nature particulière	6,0
Matière animalisée	5,0
Citrate de potasse	6,0
Marc épuisé	67,8
Muriate de potasse / Phosphate de potasse	3,4
	100,0

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 133.)

PIMENT de la Jamaïque.

Huile essentielle plus lourde que l'eau.	100
Huile verte, *id.*	80
Substance floconneuse blanchâtre	9
Tannin	113
Extrait gommeux	30
Matière colorante soluble dans les alcalis	40
Matière résineuse soluble dans l'alcool et l'éther	12
Sucre incristallisable	30
Acides malique et gallique	6
Eau	35
Résidu ligneux	500
— salin	28
Perte	17
Fécule ?	»
	1000

(BONASTRE.)

PIMENT. Amande.

Huile essentielle	50
Huile verte	25
Flocons bruns	32
Tannin	3[illegible]8
Matière rouge briquetée insoluble	88
Extrait mucilagineux	72
Matière floconneuse	12
Miellat nauséabond	[illegible]0
Acides malique et gallique	16
Eau	30
Résidu pelliculeux	160
Résidu salin	19
Perte	18
Fécule ?	»
	1000

(BONASTRE, *Journ. de Pharm.*, t. XI, p. 194.)

PIMPRENELLE.

Eau	70,000
Substances solubles dans l'eau	6,600
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique	17,552
Cire, résine et chlorophylle	0,680
Fibre végétale	5,168
	100,000

100 p. au poids de la plante fraîche (30 p. 100 de la plante séchée), réduites en cendres, contiennent :

Potasse	0,330
Soude	0,030
Chaux	0,533
Magnésie	0,2[illegible]
Alumine	[illegible]
Oxyde de fer avec un peu de phosphate de chaux	0,[illegible]
Oxyde de manganèse	0,002
Silice	0,046
Chlore	0,040
Acide sulfurique	0,[illegible]
	1,[illegible]

(SPRENGEL, *Ann. agricoles* de Roville, t. VIII, p. 2[illegible].)

PIN distillé.

Acide pyroligneux	42,40
Huile empyreumatique	11,80
Charbon	21,50
Gaz	24,30
	100,00

(STOLZ, *Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 242.)

PIN MARITIME. Écorce.

Acide tannique donnant des précipités verts avec les sels de fer	52,195
Extractif	10,395
Extractif gommeux	6,785
Gomme (mucilage de Nardo)	3,960
Résine	1,085
Apothème d'extractif	0,4[illegible]5
Fibrine	25,145
	100,000

(NARDO, *T. de Ch.* de Berzelius.)

PIN. Pollen.

Substance volatile d'une odeur fade avec une substance huileuse	traces
Cérine	2,00
Résine molle brune	3,75
Sucre avec une matière extractive âcre	5,00
Pollénine très-peu azotée	77,25
A reporter	88,00

Report......	88,00
ine caséeuse...........	4,00
e d'ammoniaque............	trace
e de potasse, malate de chaux, malate de magnésie avec un ès d'acide et une substance gomme précipitable par l'infusion galle.....................	5,00
hate, sulfate et hydrochlorate potasse, phosphate de chaux et fer........................	3,00
eu d'eau...................	»
	100,00

Écrits chim., t. V, p. 40.)

ıvage. Écorce.

molle.....................	6,92
a mêlé de son apothème......	6,65
t non précipitable par le sous-ate plombique, et qui contedu sucre et une substance re..........................	15,00
calcique...................	0,53
nce gélatineuse.............	18,15
lité et perte................	5,25
	52,50

LIUS, Tr. de Ch. de Berzelius.)

arbon sur 100 parties.

	(1)	(2)
pin...............	16,00	27,50
pin...............	15,10	24,50
pin de Genève......	15,40	25,95
id................	13,60	25,80

la carbonisation rapide. — (2) Id. lente.

TEN, Tr. de Ch. de Dumas, t. I, p. 558.)

ndres.

	(1)	(2)
nate de potasse.....	3.60	7,36
de chaux........	46,34	54,19
de magnésie....	6,77	»
	56,74	58,55

du mont Breven. — (2) P. du mont La Salle.

ndres.

Sels alcalins.

carbonique............	20,8	30,0
sulfurique............	12,0	2,5
muriatique............	6,7	0,2
....	4,4	»
e.....................	31,7	67,3
....	25,4	
	98,0	100,0

PIN. Cendres.

Matières insolubles.

Acide carbonique...........	36,0	36,0
— phosphorique.........	1,0	5,0
Silice.....................	4,6	5,6
Chaux......................	42,3	45,0
Magnésie...................	10,5	4,5
Oxyde de fer...............	0,1	1,4
— de manganèse.......	0,4	2,5
Charbon....................	4,8	»
	99,7	100,0
Phosphate de chaux.........	1,8	7,5
— de fer.............	0,2	2,9

(*Tr. des Essais par la voie sèche* de Berthier, t. I, p. 262.)

PIN.

	(1)	(2)
Potasse..................	21,75	22,37
Soude....................	6,76	1,26
Chaux....................	1,54	1,86
Magnésie.................	16,79	15,09
Oxyde ferrique,..........	1,31	3,01
Acide phosphorique.......	39,65	45,95
Chlorure sodique.........	0,57	»
Silice...................	11,71	10,44
	100,08	99,98

(1) Cendres de pin, *pinus picea*. — (2) *Id.*, *pinus sylvestris*.

(MULLER, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 71.)

PIN. Cendres. Pinus sylvestris (de Giessen).

Potasse..........................	2,29
Soude............................	13,69
Chaux............................	26,09
Magnésie.........................	16,24
Oxyde de manganèse...............	14,94
Phosphate de peroxyde de fer......	4,29
Acide sulfurique.................	1,60
Chlore...........................	0,74
Silice...........................	2,50
Acide carbonique.................	12,50
Charbon..........................	6,03
	100,94

(BOETTIGER, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. III, p. 24.)

PIN. Cendres.

(1)		(2)	
Potasse et soude.	46,8	Potasse...	14,40
Chaux............	29,5	Soude.....	20,70
Magnésie.........	3,2	Chaux.....	12,30
		Magnésie..	4,35
	79,5		51,75

(1) Sapin d'Allevard. — (2) *Id.*, de Norwége.

(*Tr. de Chim. org.* de Liebig, introduction.)

PIN. Cendres de sapin.

	(1)	(2)
Potasse	3,60	15
Sulfates, hydrochlorates alcalins	4,24	
Carbonate de chaux	46,34	63
— de magnésie	6,77	»
Silice	13,49	»
Alumine	14,86	16
Oxydes métalliques	10,52	»
	99,82	94

(1) Sol granitique. — (2) Sol calcaire.

(*Syst. de Ch.* de Thomson, t. IV, p. 354.)

PINGUIT. Voy. HISINGÉRITE, NÉPHÉLINE.

PINITE.

Syn. : *Micarelle.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	55,96	45,0	29,50	46,0
Alumine	25,48	30,0	63,75	42,0
Peroxyde de fer	5,51	12,6	6,75	2,5
Magnésie	3,76	»	»	»
Potasse	7,89	12,4	»	»
Perte	»	»	»	2,5
Soude	0,39	»	»	»
Eau	1,41	»	»	7,0
	100,40	100,0	100,00	100,0

(1) P. d'Auvergne, par GMELIN, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 393. — (2) P. de Neustadt, par MASSALIN, *id.* — (3) P. de Schnéeberg, par KLAPROTH, *id.* — (4) P. par DRAPPIER, *Journ. des Mines*, nivôse an XIII.

PINITE.

	(1)	(2)	(3)
Silice	47,50	46,10	44,70
Alumine	31,80	32,46	31,64
Protoxyde de fer	3,92	4,27	6,57
Magnésie	1,78	2,26	2,86
Potasse	9,05	9,00	7,89
Soude	0,92	0,46	0,95
Eau	5,03	5,45	5,39
	100,00	100,00	100,00

(1) P. d'Auvergne, gris clair. — (2) P. de Saxe, gris verdâtre. — (3) P. de Chamouny, vert noirâtre.

(MARIGNAC, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 177.)

PIOTINE. Voy. PIERRE DE SAVON.

PIPERIN. $C^{34}H^{19}AzO^{6}$.

	(1)	(2)	(3)
Carbone	70,41	4,09	72,03
Hydrogène	6,80	6,68	6,72
Azote	4,51	70,72	4,94
Oxygène	18,28	18,51	16,31
	100,00	100,00	100,00

(1) P. par PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 200. — (2) P. par LIEBIG, *id.*, p. 443. — (3) P. par REGNAULT, *id.*, t. LXVIII, p. 159.

PIPERIN.

	(4)	(5)
Carbone	72,33	72,33
Hydrogène	6,84	6,84
Azote	4,94	4,94
Oxygène	15,89	15,89
	100,00	100,00

(4) P. par REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 159. — (5) Piperine de WARRENTRAPP et WILL, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.

PIPERIN.

	Tr.			
Carbone	»	71,52	»	»
Hydrogène	»	6,66	6,70	»
Azote	4,84	»	»	4,79

	Calc.	
Carbone	2550,00	71,5
Hydrogène	237,50	6,6
Azote	175,10	4,9
Oxygène	600,00	17,0
	3562,60	100,0

(GERHARDT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 201.)

PIPESTONE. Voy. SCOULÉRITE.

PISSENLIT. 100 p. en poids de ces feuilles et tiges à l'état vert, recueillies au mois de mai, contiennent :

Eau	85,000
Substances solubles dans l'eau bouillante	9,140
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique	3,091
Cire, résine, chlorophylle	0,100
Fibre végétale	2,669
	100,000

100 p. en poids de la plante à l'état vert (soit 15 p. 100 à l'état sec) réduites en cendres, contiennent :

Potasse	0,300
Soude	0,080
Chaux	0,181
Magnésie	0,003
Alumine	0,027
Oxyde de fer	0,341
Silice	0,362
Chlore	0,104
Acide phosphorique	0,028
— sulfurique	0,061
	1,487

(SPRENGEL, *Ann. agricoles*, t. VIII, p. 246.)

IT. Suc laiteux.

:houc.
oe amer.
dure, matière douce et gomme, des es.
libre.
hate, sulfate et hydrochlorate de po-e et de chaux.

Écrits chim., t. IV, p. 1.)

PHALTE. Voy. ASPHALTE.

ITHE. Voy. CHAUX CARBONATÉE.

PHANE. Voy. ALUN DE PLUME.

CITE. Voy. ÉPIDOTE.

ZITE.

	(1)	(2)	(3)
....	36,79	36,87	37,47
ne........	21,24	18,13	18,64
oxyde de fer	12,96	14,20	14,15
yde de fer..	5,20	4,60	2,56
....	21,27	21,45	22,06
....	0,55	0,67	0,65
carbonique.	2,31	0,89	0,79
sie.......	»	0,40	»
....	»	0,08	2,28
borique....	»	traces	traces
	100,32	97,29	98,60

	(4)	(5)	(6)
....	37,60	36,87	37,38
ne........	18,57	18,72	18,25
ioxyde de fer	13,37	12,34	12,31
xyde de fer..	5,55	2,20	2,20
....	21,19	24,79	24,72
....	0,46	0,59	0,59
carbonique.	1,22	1,61	1,61
sie.......	1,40	0,39	0,59
....	»	0,91	0,91
borique....	»	traces	traces
	99,36	98,42	98,56

P. d'Arendal. — (2) P. de Burowa. — (3) Pusch-de WERCHNEIWINSK. — (4) P. de Bourg-d'Oi-Dauphiné). — (5) (6) P. d'Achmatowsk.

ANN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, 16.)

MÉSITE.

de fer....................	33,92
sie......................	21,72
carbonique...............	43.62
	99,26

HAUPT, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, 58.)

PITTIZITE.

Syn. : *Fer sulfaté ocreux ; fer sous-sulfaté ; fer oxydé résinite ; eisensinter ; diadochite ; sidéritine.*

	(1)	(2)	(3)
Acide arsénique..	26,059	»	»
Acide sulfurique..	10,038	13,80	15,9
Peroxyde de fer..	33,096	38,50	62,4
Perox. de mangan.	0,642	»	»
Acide phosphoriq.	»	17,00	»
— antimonieux	»	0,50	»
Eau............	29,256	30,20	21,7
	99,091	100,00	100,0

	(4)	(5)
Acide arsénique..........	26,06	26,64
— sulfurique..........	10,04	5,20
Peroxyde de fer..........	33,10	54,66
Peroxyde de manganèse...	0,64	»
Eau..................	29,26	15,47
	99,10	

(1) P. de Mider-Lazisk, par STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 364. — (2) P. par BERTHIER, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 555. — (3) P. de Freyberg, par BERZELIUS, *id.*—(4) Résinite par STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 364. — (5) Eisensinter, par RAMMELSBERG, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.

PIVOINE.

Amidon......................	69,30
Sucre incristallisable............	14,00
Matière végéto-animale..........	8,00
Huile grasse....................	1,30
Gomme et tannin...............	0,60
Oxalate de chaux..............	3,80
Surphosphate et surmalate de chaux	4,90
Malate potassique................	0,30
Sulfate potassique...............	0,10
Fibre ligneuse...................	57,30
Eau...........................	339,70
Acide phosphorique et acide malique	1,00
	500,30

(MORIN, *Journ. de Pharm*, t. X, p. 293.)

PLAGIONITE.

	(1)	(2)	(3)
Plomb..........	40,52	40,98	46,87
Fer............	»	»	1,30
Antimoine.......	37,94	37,53	31,04
Zinc..........	»	»	0,08
Soufre..........	21,53	21,49	19,72
	99,99	100,00	99,01

(1) P. par ROSE. — (2) P. par KUDERNATSCH. — (3) Federerz de Wolfsberg, par ROSE.

(*Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 647.)

PLAKODINE de Müsen.

Arsenic	39,707
Nickel	57,044
Cobalt	0,910
Cuivre	0,862
Soufre	0,617
	99,140

(PLATTNER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

PLANTAIN.

100 parties en poids de feuilles et de tiges recueillies en septembre, contiennent :

Eau	76,000
Substances solubles dans l'eau bouillante	6,240
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique	11,490
Cire, résine et chlorophylle	0,270
Fibre végétale	6,000
	100,000

100 parties en poids de plante verte (soit 24 parties de la plante séchée) réduites en cendres, contiennent :

Potasse	0,717
Soude	0,067
Chaux	0,427
Magnésie	0,023
Alumine	0,036
Silice et un peu de charbon	0,304
Oxyde de fer	0,014
— de manganèse	0,011
Chlore	0,066
Acide sulfurique	0,115
— phosphorique	0,063
	1,843

(SPRENGEL, *Ann. agricoles* de Reville, t. VIII, p. 243.)

PLANTAIN D'EAU (alisma plantago). Racine.

Huile volatile épaisse	»
Résine d'un jaune clair	0,5
Matière extractive brune	1,0
Amidon	20,0

(JUCH, *Répert.*, t. VI, p. 174.)

PLASMA. Voy. AGATE.

PLATANE. Suc laiteux exprimé des nervures des feuilles et des pétioles :

Beaucoup de résine, soluble seulement dans l'esprit-de-vin bouillant.
Caoutchouc.
Très-peu de gomme.
Phosphates et hydrochlorates.
Eau.

(JOHN, *Écrits chim.*, t. XIV, p. 7.)

PLATINE. Pt. Équiv[t] 1233,50. Dens[té] 21,53.

Minerais de platine.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Platine	73,58	78,94	86,50	84,30
Palladium	0,30	0,28	1.00	1,06
Rhodium	1,15	0,86	1,15	3,46
Iridium	2,35	4,97	»	1,46
Osmium	»	»	»	1,03
Fer	12,98	11,04	8.32	5.31
Cuivre	5,20	0,70	0,45	0,74
Gangue	2,30	»	1,40	0,60
Osmiure d'iridium	»	1.96	»	»
	97,86	98,75	98,82	97,96

	(5)	(6)	(7)
Platine	86,16	84,34	55,44
Palladium	0,35	1,66	0,49
Rhodium	2,16	3.18	6,86
Iridium	1,09	2,52	27,79
Osmium	0,97	0.19	traces
Fer	8.03	7,52	4,14
Cuivre	0,40	traces	3,30
Manganèse	0,10	0,31	»
Osmiure d'iridium	1,91	1,52	»
	101,17	101,19	98,02

(1) P. de Sibérie magnétique, par BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.* t. XL, p. 349 — (2) *Id.* non magnétique, par le même, *id.* — (3) P. de Goroblagodat (Sibérie), par le même, *id.* — (4) P. de Barbacoas (Colombie), par le même, *id.* — (5) P. de Cheo (Brésil), par SVANBERG, *Inst.*, 1834. — (6) P. del Pinto, par le même, *id.* — (7) Grains de Wollaston.

PLATINE FULMINANT.

Platine	73,75
Oxygène	8,75
Eau et ammoniaque	17,50
	100,00

ou bien :

Oxyde de platine	82,5
Ammoniaque	9,0
Eau	8,5
	100,0

(E. DAVY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. V, p. 416.

PLATINI-CYANURE DE POTASSIUM.

$2KCy + Pt^2Cy^3 + 5HO.$

	Calc.	Tr.	
Potassium	17,33	17,704	17,10
Platine	43,63	43,400	43,50
Cyanogène	29,10	30,000	30,90
Eau	9,94	10,800	9,93
	100,00	101,904	101,73

(KNOP, *R. sc. et ind.*, t. XI, p. 505.)

[GITE. V. CHAUX ANHYDRO-SULFATÉE.

[NASTE. Voy. SPINELLE.

[OCLAS. Voy. WAGNÉRITE.

IANE du Saint-Gothard.

e........................	20,07
....	34,46
nic........................	45,46
	99,99

(…TTNER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, 280.)

THITE.

....	0,3088
xyde de fer...............	0,2646
ine........................	0,2076
x........................	0,0260
....	0,1960
	1,0000

(…SSON, *Tr. de Min.*, t. I.)

[B.

s[d] 11,445 — 11,352. Fusion à 334°. Équiv[t] 1294,50.

d'œuvre.

	(1)	(2)	(3)
b............	95,6	99,0	93,0
noine.........	2,4	1,0	7,0
e............	trace	trace	trace
	98,0	100,0	100,0

	(4)	(5)	(6)
b............	78,0	91,1	98,9
noine.........	15,0	»	0,1
nic............	»	6,7	1,0
e............	6,0	0,7	»
e............	1,0	1,0	trace
	100,0	99,5	100,0

Villefort. — (2) (3) Pezey. — (4) Allemagne. (6) Pontgibaud.

d'œuvre.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
b....	91,4	93,9	94,0	92,0	89,1
noine.	8,2	0,4	0,4	1,5	»
nic...	0,4	2,2	1,1	3,4	»
e....	»	1,0	1,1	1,5	»
nt....	»	0,9	0,6	0,6	»
......	»	1,5	1,4	1,5	0,5
......	»	0,3	0,4	0,4	»
.....	»	»	»	»	10,4
	100,0	100,2	99,0	100,6	100,0

Pontgibaud. — (2) (3) (4) Freyberg. — hine.

PLOMB d'œuvre.

	(1)	(2)	
Plomb.....	92,37	95,40	
Antimoine..	1,72	2,20	
Zinc......	1,10	0,60	et manganèse.
Cuivre.....	1,25	»	
Arsenic....	0,87	»	
Fer.......	0,82	1,10	
Argent.....	0,61	0,70	et perte.
Soufre.....	»	trace	
	98,74	100,00	

(1) P. de Halsbrucke. — (2) P. d'Antons Hutte.

(KERSTEN, *Extr. annuaire des Mines de Saxe*, Freyberg, 1839.)

PLOMB. Mattes.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Plomb..........	91,5	76,0	51,6	85,5
Fer............	1,5	8,0	24,5	0,9
Cuivre..........	»	»	3,0	3,2
Zinc............	»	»	1,0	»
Antimoine.......	»	»	1,7	»
Soufre..........	5,0	12,0	16,6	10,4
Matières terreuses	2,0	4.0	0,6	»
	100,0	100,0	99,0	100,0

	(5)	(6)	(7)
Plomb.............	3,5	7,4	11,5
Fer...............	64,0	56,4	19,2
Cuivre.............	0,8	2,5	13,6
Zinc...............	»	0,5	3,2
Soufre.............	31,6	26,8	47,8
Matières terreuses...	»	2,2	1,4
	99,9	95,8	96,7

(1) (2) Pezey. — (3) Villefort. — (4) (5) Poulaouen. — (6) (7) Hartz.

PLOMB.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Plomb......	62,0	49,0	19,0	5,0
Fer........	2,2	3,3	26,0	54,6
Cuivre......	18,6	27,0	17,0	»
Zinc........	trace	2,3	»	»
Antimoine...	»	»	10,5	»
Arsenic......	»	»	»	16,8
Soufre.......	17,2	18,4	27,5	23,6
	100,0	100,0	100,0	100,0

	(5)	(6)	(7)
Plomb.............	25,0	12,3	15,2
Fer...............	40,9	58,0	1,5
Cuivre............	6,1	2,0	2,1
Zinc..............	7,1	3,0	»
A reporter...	78,1	75,3	18,8

(1) (2) Holzapel, près de Francfort-sur-Mein. — (3) Ems. — (4) Pontgibaud. — (5) (6) (7) Untermuld, près de Freyberg.

Report....	78,1	75,3	18,8
Antimoine..........	1,0	»	»
Bismuth...........	»	»	18,7
Cobalt............	1,5	»	12,4
Nickel............	2,3	»	35,5
Argent............	0,2	0,1	0,1
Arsenic...........	5,4	2,0	10,3
Soufre............	8,0	18,8	3,0
	96,5	96,2	98,8

(*Tr. des Essais* par Berthier, t. II, p. 718.)

Plomb. Mattes grillées.

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de plomb.....	18,0	35,0	31,0
Sulfate de plomb....	86,0	19,0	8,0
Sulfure de plomb....	10,0	4,0	11,8
Oxyde de fer........	»	6,0	9,0
— de zinc........	»	27,0	30,2
— de manganèse.	»	2,0	«
Silice.............	»	7,0	10,0
	114,0	100,0	100,0

	(4)	(5)	(6)	(7)
Oxyde de plomb.	52,6	16,9	62.9	1,8
Sulfate de plomb.	8,0	12,1	»	10,0
Oxyde de fer....	13,0	21,3	4,9	78,0
— de zinc...	9,0	21,6	3,7	3,2
— d'antimoine	»	»	»	1,5
— de cuivre..	»	»	»	3,2
Acide arsénique.	0,4	1,0	»	1,7
Sulfate de baryte.	14,0	19,8	0,7	»
Silice..........	3,0	6,2	23,9	»
Chaux, etc......	»	»	3,1	»
	100,0	98,9	99,2	99,4

(1) Pezey, *Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 721. — (2) (3) Holzapel, *id.* — (4) (5) (6) Pontgibaud, *id.* — (7) Untermuld, par Lampadius, *id.*

Voy. Schlichs.

Plomb.

	(1)	(2)	(3)
Fer.............	69,0	31,24	68,64
Soufre...........	17,0	21,41	19,01
Plomb...........	2,5	28,26	6,02
Cuivre...........	3,5	11,31	1,80
Zinc.............	6,1	0,82	1,40
Arsenic..........	»	1,70	2,50
Argent...........	»	0,20	0,18
Carbone..........	»	»	0,21
Argent, antimoine et perte........	1,9	3,21	traces
Manganèse.......	»	0,80	»
Nickel...........	»	trace	»
	100,0	98,95	99,76

(1) M. provenant du travail des scories. — (2) M. de Halsbrucker Hutte. — (3) Fonte crue.

(Kersten, *Extr. de l'annuaire des Mines de Saxe* 1839.)

Plomb. Scories du four à réverbère.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice..........	17,0	10,0	24,0	29,5
Oxyde de plomb.	13,0	38,9	26,5	2,5
Oxyde de fer....	53,5	5,6	14,0	64,5
Oxyde de zinc...	»	30,5	27,0	1,0
Ox. de manganèse	»	2,0	»	»
Baryte.........	11,5	»	»	»
Alumine.......	»	»	»	2,5
Sulfure de plomb	5,0	5,0	5,0	»
Sulfate de plomb.	»	8,0	3,0	»
	100,0	100,0	99,5	100,0

	(5)	(6)	(7)
Silice..............	35,6	29,4	27,6
Oxyde de plomb.....	0,4	15,6	71,0
Oxyde de fer.......	42,0	13,4	26,2
Oxyde de zinc.......	20,8	»	3,4
Oxyde de manganèse.	»	»	4,6
Chaux.............	»	28,4	»
Alumine	1,0	5,7	1,6
Sulfure de plomb....	»	5,5	4,0
Acide phosphorique..	»	»	15,0
Charbon mélangé....	»	»	4,6
	99,8	98,0	98,0

(1) Pezey. — (2) Holzapel. — (3) (4) (5) Poulaouen. (6) —Birmingham. — (7) Erlembach.

Plomb. Scories du four en réverbère.

	(1)	(2)	(3)
Sulfate de plomb....	»	22,0	9,0
Sulfate de baryte....	51,0	25,0	30,0
Sulfate de chaux....	10,5	22,5	33,0
Fluate de chaux.....	1,5	16,0	13,6
Chaux carbonatée....	»	8,0	8,8
Oxyde de fer.......	3,0	4,5 (fer et zinc)	2,0
Oxyde de zinc.......	»		2,0
Oxyde de plomb.....	34,0	»	»
	100,0	98,0	98,4

	(4)	(5)
Sulfate de plomb...........	12,0	30,0
Sulfate de baryte..........	22,0	24,4
Sulfate de chaux...........	4,6	5,6
Fluate de chaux............	7,2	8,5
Chaux carbonatée..........	16,0	14,7
Sulfure de plomb..........	17,6	2,0
Oxyde de fer..............	15,4	5,6
Oxyde de zinc.............	7,2	8,0
	99,0	98,8

(1) Grassington (Angleterre). — (2) (3) (4) (5) Les près de Matloc en Derbyshire.

(*Tr. des Essais* par Berthier, t. II, p. 724.)

Scories du fourneau à manche.

	(1)	(2)	(3)
....	48,8	35,2	34,8
de plomb.....	9,3	26,8	6,6
yde de fer....	10,0	19,4	34,4
de zinc.......	»	5,2	0,5
le ma nganèse.	»	0,6	0,6
....	15,3	4,4	7,0
ne..........	14,0	4,6	4,8
ulfure de fer...	»	2,2	9,0
	97,4	98,4	97,7

	(4)	(5)	(6)
....	40,0	36,3	39,4
de plomb.....	34,8	»	»
yde de fer....	5,6	45,4	17,2
de cuivre....	1,6	»	»
de manganèse.	3,0	»	»
....	1,0	»	17,2
sie..........	0,9	11,2	19,1
ne..........	12,9	3,9	6,2
ulfure de fer...	»	2,0	»
	99,8	98,8	99,1

'ezey. — (2) (3) Poulaouen. — (4) (5) Le Hartz. Sala (Suède).

Scories du fourneau à manche.

	(1)	(2)	(3)
....	28,5	23,2	25,0
de plomb.....	3,0	2,0	2,0
yde de fer....	25,0	34,8	24,5
de zinc......	10,6	6,8	29,0
de cuivre.....	»	2,4	1,0
de manganèse.	»	7,0	8,0
....	24,0	6,6	4,2
sie..........	»	0,6	1,0
ne..........	7,0	3,4	1,3
ulfure de fer...	»	12,0	4,0
	98,1	98,8	100,0

	(4)	(5)	(6)
....	27,5	38,7	40,5
de plomb....	18,6	7,4	8,8
yde de fer....	32,0	28,4	27,0
de manganèse.	»	2,4	»
e............	»	»	7,6
....	13,0	12,8	11,7
sie..........	»	0,6	»
ne..........	7,6	8,7	3,8
	98,7	99,0	99,4

Alstonmoore (Angleterre) — (2) Ems. — lzapel. — (4) (5) Pontgibaud. — (6) Villefort.

Plomb. Scories du fourneau à manche.

	(1)	(2)	(3)
Silice.............	30,7	28,5	51,3
Oxyde de plomb.....	6,3	4,1	1,1
Protoxyde de fer....	45,0	46,1	7,2
Oxyde de zinc......	4,0	3,1	»
Baryte............	1,0	1,0	15,2
Chaux.............	5,3	8,3	4,7
Alumine..........	3,7	5,4	2,4
Fluate de chaux.....	»	»	8,0
Acide sulfurique.....	1,0	2,5	6,5
	97,0	99,0	96,4

	(4)	(5)
Silice..................	20,0	29,8
Oxyde de plomb...........	trace	trace
Protoxyde de fer...........	37,9	59,4
Oxyde de manganèse.......	»	3,6
Baryte..................	17,5	»
Alumine.................	10,0	1,4
Chaux...................	4,4	»
Fluate de chaux...........	trace.	»
Acide phosphorique........	»	0,8
Protosulfure de fer.........	»	4,8
Sulfure de zinc............	10,2	»
	100,0	99,8

(1) (2) Undermuld. — (3) Halsbruck. — (4) Pontgibaud. — (5) Katzenthal.

(*Tr. des Essais par la voie sèche* de Berthier, t. II, p. 727.)

Plomb. Abstrichs.

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de plomb.....	35,1	63,6	84,4
— d'antimoine..	4,8	28,6	9,0
— de cuivre.....	4,6	»	0,8
— de fer.......	5,4	»	»
— de zinc.......	5,0	7,0	5,2
Soufre............	6,8	»	»
Silice.............	5,8	1,6	»
Alumine...........	0,8	»	»
Chaux............	0,7	»	»
Plomb métallique....	32,4	»	»
	101,4	100,8	99,4

	(4)	(5)
Oxyde de plomb...........	68,0	82,6
— d'antimoine.........	14,0	17,0
— de cuivre..........	trace	»
— de fer.............	4,0	»
Soufre..................	»	0,4
Alumine.................	14.0	»
	100,0	100,0

(1) (2) (3) Poulaouen. — (4) Holzapel. — (5) Villefort.

PLOMB. Abstrichs.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Oxyde de plomb.	95,5	67,6	88,8	89,2
— d'antimoine.	»	»	»	5,8
Acide arsénique.	2,3	19,7	6,2	
Oxyde de cuivre.	0,5	0,4	»	»
— de fer....	0,3	4,4	»	0,6
— de zinc...	1,1	0,2	»	»
Soufre.........	»	0,3	»	»
Silice..........	»	»	»	4,4
Alumine........	»	7,6	5,0	»
	99,7	100,2	100,0	100,0

(1) Halzbruck. — (2) (3) Katzenthal. — (4) Pontgibaud.

(*Tr. des Essais par la voie sèche* de Berthier, t. II, p. 742.)

PLOMB. Vapeurs métalliques des cheminées.

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de plomb.....	11,0	10,2	42,6
Sulfate de plomb....	60,0	65,6	39,0
Acide arsénique.....	2,0	»	»
Oxyde de zinc......	15,0	13,8	»
— de fer.......	12,0	3,4	»
Silice et argile.......	»	7,0	17,4
	100,0	100,0	99,0

	(4)	(5)	(6)
Oxyde de plomb.....	27,9	10,0	1,5
Sulfate de plomb....	13,0	47,0	»
Acide arsénique.....	2,1	»	»
Oxyde de zinc......	49,5	10,0	95,0
Silice et argile......	»	33,0	1,5
Acide carbonique....	7,0	»	»
	99,5	100,0	98,0

(1) Pontgibaud, fourneau à réverbère. — (2) Alstonmoore (Angleterre), *id.* — (3) Conflans (Savoie), *id.* — (4) Freyberg, fourneau à manche. — (5) Pontgibaud, *id.* — (6) Halzbruck, *id.*

PLOMB. Vapeurs métalliques des cheminées.

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de plomb.....	80,1	88,2	40,0
Sulfate de plomb....	9,0	»	20,0
Oxyde d'antimoine...	»	44,4	»
Acide arsénique.....	4,0	0,3	3,0
Silice et argile......	4,0	3,4	20,0
Carbonate de chaux..	2,8	3,7	17,0
	100,0	100,0	100,0

(1) Pontgibaud, fourneau écossais. — (2) (3) *Id.*, fourneaux à coupelle.

PLOMB. Vapeurs métalliques des cheminées.

	(4)	(5)
Oxyde de plomb...........	71,2	48,3
Sulfate de plomb.........	17,8	»
Oxyde d'antimoine........		3,9
Acide arsénique...........	»	14,4
Oxyde de zinc.............	»	25,7
— de bismuth.........	»	0,5
Silice et argile.............	4,6	»
Acide carbonique..........	5,0	4,5
	98,6	97,3

(4) Villefort, fourneaux à coupelle. — (5) Freyberg, *id.*

PLOMB. Genre minéralogique.

Voy. les espèces : PLOMB NATIF ; PLOMB SULFURÉ ; GÉOKRONITE ; BOULANGÉRITE ; DUFRÉNOYSITE ; PLOMB SÉLÉNIÉ ; BOURNONITE ; PLOMB OXYDÉ JAUNE ; PLOMB OXYDÉ ROUGE ; POMB CARBONATÉ ; PLOMB SULFATO-CARBONATÉ ; PLOMB SULFO-CARBONATÉ ; PLOMB SULFATÉ ; PLOMB SULFATO-CARBONATÉ CUPRIFÈRE ; PLOMB SULFATÉ CUPRIFÈRE ; PLOMB PHOSPHATÉ ; PLOMB ARSÉNIATÉ ; PLOMB ARSÉNIATÉ HYDRATÉ ; PLOMB CHLORO-CARBONATÉ ; PLOMB VANADIATÉ ; PLOMB CHROMATÉ ; MÉLANOCHROÏTE ; PLOMB CHRÔMÉ ; PLOMB MOLYBDATÉ ; PLOMB TUNGSTATÉ ; PLOMB GOMME ; PLOMB ANTIMONIÉ.

PLOMB ANTIMONIATÉ.

Oxyde plombique................	61,83
Acide antimonique...............	31,71
Eau............................	6,46
	100,00

(HERMANN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

PLOMB ANTIMONIÉ.

	(1)	(2)
Oxyde de plomb..........	42,00	37,0
Acide antimonieux........	55,50	53,0
Oxyde de fer.............	0,50	1,0
Gangue quartzeuse........	1,00	8,5
	99,00	99,5

(1) Zones jaunâtres. — (2) Zones brunâtres

(RIVOT, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 66.)

PLOMB ANTIMONIÉ. Produit cristallisé du haut fourneau à plomb de Muldnerhütte.

Plomb..........................	90.10
Antimoine.......................	6,48
Cuivre..........................	1,50
Zinc............................	1.42
Argent..........................	0.21
	99,71

(KERSTEN, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 263.)

PLOMB ANTIMONIÉ SULFURÉ.
Voy. Boulangérite, Bournonite.

PLOMB ARSÉNIATÉ.

Syn. : *Plomb phospho-arséniaté ; hédiphane ; mimetèse ; nussiérite*

$3(3PbO,AsO^5)+PbCl^2$.

Plomb arséniaté.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Oxyde de plomb.	77,5	76,8	»	50,0
Plomb oxydé....	»	»	22,0	»
Acide arsénique.	12,5	9,0	38,0	29,0
Fer oxydé......	»	»	39,0	4,0
Ac. phosphorique	7,5	9,0	»	14,0
Silice, alumine et oxyde de fer...	»	1,5	»	»
Acide muriatique.	1,5	»	»	»
Eau...........	»	7,0	»	3,0
Perte..........	»	1,7	»	»
	99,0	105,0	99,0	100,0

(1) P. de Johann Georgenstadt (Saxe), par Rose, *Journ. des Mines*, juin 1810, p. 448.—(2) *Id.* par Laugier, *Ann. de Ch.*, t. LXXIX, p. 309. —(3) P. par Lefèvre, *Journ. des Mines*, frimaire an x, p. 212.—(4) P. de Pontgibaud, par Fourcroy, *Ann. de Ch.*, t. II, p. 23.

Plomb arséniaté. $3(3PbO,AsO^5)+PbCl^2$.

	(1)	(2)
Phosphate de plomb.....	»	2,15
Chlorure de plomb......	10,289	10,40
Arséniate de plomb......	60,100	86,70
— de chaux......	12,980	»
Phosphate de chaux.....	15,510	»
Perte................	1,121	»
	100,000	99,25

	(3)	(4)
Phosphate de plomb......	4,50	7,50
Chlorure de plomb........	9,05	9,60
Arséniate de plomb.......	84,55	82,74
	98,10	99,84

(1) Hédiphane de Langbanshyttan, par Kersten, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVIII, p. 182. —(2) H. de Hernhausen, par Dufrénoy, *Tr. de Min.*, t. III, p. 46. — (3) H. de Cornouailles, par le même, *id.* — (4) H. de Johann, par Woehler, *id.*

Plomb arséniaté.

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de plomb.......	76,0	75,6	71,8
Acide hydrochlorique..	2,7	1,9	1,6
Acide phosphorique....	13,0	1,3	»
Acide arsénique.......	7,0	21,2	24,4
	98,7	100,0	97,8

(1) P. par Klaproth. —(2) P. de Georgenstadt, par Kersten. — (3) P. par Woehler.

Plomb arséniaté.

	(4)	(5)
Oxyde de plomb...........	53,0	80,3
Acide hydrochlorique.......	2,0	2,0
Chaux et flux..............	14,0	»
Acide phosphorique........	8,2	15,4
Acide arsénique...........	22,8	»
Chromate de plomb........	»	1,2
	100,0	98,9

(4) P. de Langbanshyttan, par Gregor.—(5) P. de Pontgibaud, par Vernon.

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 704.)

Ou autrement :

Chlorure de plomb.....	13,9	9,8	8,3
Phosphate de plomb...	57,5	7,4	»
Arséniate de plomb....	27,3	82,8	76,5
— de chaux....	»	»	13,0
	98,7	100,0	97,8

Chlorure de plomb..........	10,3	10,3
Phosphate de plomb........	15,5	87,4
Arséniate de plomb.........	60,1	»
Chromate de plomb.........	»	1,2
	98,9	98,9

Plomb arséniaté. Nussiérite.

Gangue..........................	7,20
Chlorure de plomb............	7,65
Oxyde de plomb...............	46,50
Chaux...........................	12,30
Protoxyde de fer...............	2,44
Acide phosphorique.............	19,80
— arsénique................	4,06
	99,95

(Barruel, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVII, p. 218.)

PLOMB ARSÉNIATÉ HYDRATÉ.

Syn. : *Arséniate de plomb filamenteux.*

Acide arsénique..................	25,00
Oxyde de plomb.................	35,00
Eau.............................	10,00
Oxyde de fer....................	14,00
Silice et alumine...............	10,00
Argent.........................	1,15
	95,15

(Bindheim, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 48.)

PLOMB ARSÉNIO-SULFURÉ.
Voy. Dufrénoysite.

PLOMB BLANC. Voy. Plomb carbonaté.

PLOMB BLANC RHOMBOÉDRIQUE.
Voy. Plomb sulfato-tricarbonaté.

PLOMB BRUN. Voy. Plomb phosphaté.

PLOMB CARBONATÉ.

Syn. : *Plomb blanc; minium natif; céruse.*

• CARBONATE DE PLOMB zincifère de Sardaigne.

Carbonate de plomb avec traces de chlorure	92,10
Carbonate de zinc	7,02
	99,12

(KERSTEN, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 24.)

PLOMB CARBONATÉ argentifère d'Alloüe.

Galène et oxyde de fer	0,257
Carbonate de plomb	0,447
— de zinc	0,296
	1,000

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1836.)

PLOMB CARBONATÉ.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Ox. de plomb.	82	80,3	66,0	78,5	20,9
— de zinc.	»	»	»	»	33,7
Ac. carboniq.	16	16,4	13,0	18,0	24,3
Argile	»	2,8	15,3	»	1,0
Oxyde de fer.	»	»	2,3	»	17,4
Eau	»	»	2,2	2,0	2,7
Charbon	»	»	»	1,5	»
	98	99,5	98,8	100,0	100,0

(1) Minerai pur et transparent, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 6. — (2) P. de Vannes (Morbihan), *id.* — (3) P. compacte, par JOHN, *id.* — (4) P. noir, par LAMPADIUS, *id.* — (5) P. de Montboulin (Hérault), par LAMPADIUS, *id.*

PLOMB CHLORURÉ.

Syn. : *Oxychlorure de plomb; berzélite; cotunnite.*

PLOMB CHLORURÉ.

	(1)	(2)	(3)
Plomb	»	»	74,52
Chlore	»	»	25,48
Oxyde de plomb.	90,20	90,13	»
Acide hydrochloriq.	6,54	0,84	»
— carbonique.	2,63	1,03	»
Eau	0,63	0,54	»
Silice	»	1,46	»
	100,00	94,00	100,00

(1) (2) P. de Churchill (Angleterre), par BERZELIUS. — (3) Cotunnite du Vésuve, 1822, *id.*

(*Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 51.)

PLOMB CHLOROCARBONATÉ.

Syn. : *Plomb murio-carbonaté; mendipite; hornblei; kérasine.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	»	1,46	»	»
Ox. plombique	»	55,82	60,10	61
Chlorure de plomb.	48,5	34,63	39,07	39
Carbon. de plomb.	51,5	7,55	»	»
Eau	»	0,54	»	»
	100,0	100,00	99,17	100

(1) (2) BERZELIUS, *R. sc. et ind.*, 1848, mars, p. 390. — (3) RHODIUS, *id.* — (4) Calculé.

PLOMB CHLOROCARBONATÉ. Mendipite.

Plomb	85,69
Chlore	9,87
Oxygène	4,44
	100,00

(SCHNABEL, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 160.)

PLOMB CHROMATÉ.

Syn. : *Plomb rouge; crocoïse.*

	(a)	(b)	(c)
Oxyde de plomb	65,12	64	74,2
Acide hydrochlorique.	»	»	1,5
— chromique	34,88	36	16,0
Oxyde de fer	»	»	3,5
Perte	»	»	4,8
	100,00	100	100,0

	(d)	(e)
Oxyde de plomb	67,91	68,50
Acide chromique	31,72	31,50
	99,63	100,00

(a) VAUQUELIN. — (b) THÉNARD. — (c) COLLET-DESCOTILS. — (d) PFAFF, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 54. — (e) BERZELIUS, *id.*

(*Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 624.)

PLOMB CHROMATÉ basique.

Oxyde de plomb	80,72
Acide chromique	14,80
	95,52

(DEL RIO, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 57.)

PLOMB CHROMÉ.

Syn. : *Vauquelinite.*

Oxyde de plomb	60,87
Deutoxyde de cuivre	10,80
Acide chromique	28,33
	100,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 12.)

PLOMB GOMME.

Syn. : *Plomb hydro-alumineux.*

PLOMB GOMME.

	(a)	(b)	(c)
Oxyde de plomb....	63,2	40,14	34,3
Oxydule de cuivre..	5,1	»	»
— de fer et magnésie.	6,8	1,80	»
Alumine..........	4,7	37,00	48,0
Silice............	20,1	0,60	1,0
Acide sulfureux....	»	0,20	»
Eau..............	»	18,80	16,7
Perte............	»	1,46	»
	99,9	100,00	100,0

	(d)	(e)
Chlorure de plomb........	»	0,227
Oxyde de plomb..........	43,42	3,510
Oxydule de fer et magnésie.	»	0,020
Alumine................	34,23	3,432
Silice..................	2,11	»
Acide sulfureux..........	»	0,030
— phosphorique.......	1,89	0,806
Chaux..................	»	0,080
Eau....................	16,14	1,870
Perte..................	2,21	0,025
	100,00	10,000

(*a*) KERSTEN, *Ann. des Mines*, t. XI, p. 469. — (*b*) (*c*) BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XII, p. 21 et 23. — (*d*) DUFRÉNOY, *id.*, t. LIX, p. 443. — (*e*) DAMOUR, *R. sc. et ind.*, t. IV, p. 128.

PLOMB GOMME. Phosphate d'alumine plombifère de Rosières (Tarn).

Alumine......................	0,230
Oxyde de plomb................	0,100
— de cuivre................	0,030
Acide phosphorique contenant une petite quantité d'acide arsénique.	0,255
Eau et matière organique........	0,380
	0,995

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1838.)

PLOMB MOLYBDATÉ.

Syn. : *Mélinose ; plomb jaune.*

	(a)	(b)	(c)
Acide molybdique....	34,25	38	40,5
Oxyde de plomb.....	59,23	58	59,1
— de fer........	»	3	»
	93,48	99	99,6

(*a*) KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. VIII, p. 103 et t. XXIII, p. 148. — (*b*) HATCHETT, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 60. — (*c*) GOBET, *id.*

MOLYBDATE DE PLOMB basique de Pamplona (Amérique du Sud).

Molybdate de plomb...............	56,7
Carbonate de —	17,5
Hydrochlorate —	6,6
Phosphate de —	5,4
Chromate de —	3,6
Gangue.........................	7,6
Oxyde de plomb en excès..........	0,7
	98,1

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLV, p. 329.)

PLOMB OXYDÉ JAUNE.

Syn. : *Massicot.*

Plomb.......................	82,6923
Oxygène.....................	10,5768
Acide carbonique.............	3,8462
Oxyde de fer et chaux..........	0,4808
Cuivre.......................	trace
Silice ferrugineuse.............	2,4039
	100,0000

(JOHN, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 618.)

PLOMB OXYDÉ ROUGE de Sibérie.

Syn. : *Minium natif.*

Plomb........................	36,11
Oxygène......................	37,55
Fer..........................	24,88
Alumine......................	2,00
	100,54

Et un peu d'argent.

(MACQUART et VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LI, p. 301.)

PLOMB PHOSPHATÉ.

Syn. : *Plomb vert ; plomb brun ; pyromorphite ; polysphærite ; muscoïde.*

Phosphate de plomb.	89,26	89,11	89,26
Chlorure de plomb..	9,94	10,07	9,66
Phosphate de chaux.	0,77	0,68	0,84
Fluorure de calcium.	0,13	0,13	0,24
	100,00	99,99	100,00

Phosphate de plomb......	81,66	77,03
Chlorure de plomb........	10,64	10,83
Phosphate de chaux......	7,45	11,05
Fluorure de calcium......	0,24	1,09
	99,99	100,00

(KERSTEN, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 41.)

PLOMB PHOSPHATÉ.

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de plomb.....	77,1	82,3	79,4
Acide hydrochlorique.	1,5	2,0	1,6
— phosphorique..	19,0	15,7	16,4
Oxyde de fer........	0,1	»	1,8
	97,7	100,0	99,2

	(4)	(5)	(6)
Oxyde de plomb...	82,3	81,5	74,216
Acide hydrochloriq.	2,0	2,0	»
— phosphorique.	15,7	14,2	15,727
— arsénique...	»	2,3	»
Oxyde de fer.....	»	»	10,054
	100,0	100,0	99,997

(1) P. de Hafgrund, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.* t. XLIV, p. 248. — (2) P. de Huelgoeth (Finistère). — (3) P. de Chesselette (Saône-et-Loire). — (4) P. de Schoppau. — (5) P. cristallin incolore. — (6) P. de Saxe, par WOEHLER, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 41.

PLOMB PHOSPHATÉ d'Erlenbach.

Silice..........................	32,00
Plomb..........................	45,18
Oxygène..........................	4,05
Acide phosphorique..............	18,77
	100,00

(VAUQUELIN, *Jour. des Mines*, prairial an III, p. 7.)

PLOMB PHOSPHATÉ d'Erlenbach.

Oxyde de plomb....................	79
— de fer..........................	1
Acide phosphorique................	18
Eau..............................	2
	100

(FOURCROY, *Ann. de Ch.*, t. III, p. 207.)

PLOMB PHOSPHATÉ.

	(1)	(2)	(3)
Acide muriatique.	»	1,989	1,989
Oxyde plombique.	80,29	82,290	82,301
Chaux............	0,52	»	»
Oxyde ferreux...	0,46	»	»
Acide chlorhydriq.	2,64	»	»
— phosphorique et fluor.........	16,09	15,721	15,710
	100,00	100,000	100,000

(1) P. de Bleistadt, par LERCH, *Rapp. ann.* de BERZELIUS, 1845. — (2) (3) P. de Poulaouen, par KERSTEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVIII, p. 175.

PLOMB PHOSPHATÉ.

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de plomb.......	72,2	75,8	81,3
Acide muriatique......	2,0	2,1	1,9
Chaux..............	6,5	3,7	0,4
Ac. phosphorique et fluor	19,3	18,4	16,4
	100,0	100,0	100,0

	(4)	(5)
Oxyde de plomb...........	81,5	82,0
Acide muriatique..........	2,0	2,0
Chaux..................	0,3	0,3
Acide phosphorique et fluor..	16,2	15,7
	100,0	100,0

(1) Sonnen Wirbel, près Freyberg. — (2) (3) Mies (en Bohême). — (4) Bleystadt, *id.* — (5) Angleterre.

(KARSTEN.)

Ou autrement :

Chlorure de plomb...	10,8	10,6	9,7
Fluorure de calcium..	1,1	0,2	0,2
Phosphate de plomb.	77,0	81,7	89,2
— de chaux..	11,1	7,5	0,9
	100,0	100,0	100,0

Phosphate...............	9,9	10,1
Fluorure.................	0,1	0,1
Phosphate de plomb........	89,2	89,1
— de chaux........	0,8	0,7
	100,0	100,0

PLOMB PHOSPHATÉ. Minerai d'Huelgoeth.

	(1)	(2)	(3)
Chlorophosphate de plomb..........	4,5	20,3	69,5
Galène...........		trace	25,0
Blende...........		9,8	2,0
Argent...........	0,15	1,0	3,5
Hydrate de fer.....	67,35	58,0	trace
Quartz...........	28,00	10,9	»
	100,00	100,0	100,0

(1) Minerai brut. — (2) (3) Minerai lavé.

PLOMB SÉLÉNIÉ.

Syn. : *Séléniure de plomb*; *clausthalie.*

	(a)	(b)
Sélénium................	31,42	28,11
Plomb..................	63,92	70,98
Cobalt.................	3,14	0,83
Fer....................	0,45	»
	98,93	99,92

(*a*) ROSE. — (*b*) STROMEYER.

(*Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 15.)

[…]URE DE PLOMB ET DE MERCURE.

[…]ium	24,97
[…]b	55,84
[…]ure	16,94
[…]	2,25
	100,00

[…], *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 129.)

[…]URE DE PLOMB ET DE CUIVRE.

[…]ium	29,96	34,26
[…]b	59,67	47,43
[…]re	7,86	15,45
[…]nt	»	1,29
[…]	0,33	»
[…]le de plomb, de fer et cuivre	0,44	2,08
	98,26	100,51

[…].)

[…]B SULFATÉ.

[…] : *Blei-vitriol; anglésite.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
[…]le plomb.	71,00	70,50	72,47	69,5
[…]ulfurique	24,80	25,75	26,09	25,0
[…]le fer hyd^{é}	1,00	»	0,09	»
[…]de mang^{se}	0,00	»	0,07	»
[…]	2,00	2,25	0,54	1,5
	98,80	98,50	99,23	

Anglesea, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLV, — (2) Wanlockhead, *id.* — (3) Zellerfeld, par […]MEYER, *id.* — (4) JOURDAN, *Syst. de Ch.* de […]ison, t. III, p. 625.

[…]B SULFATÉ de Badenvillers.

[…]ite de plomb	84,80
[…]le ferrugineuse	13,20
[…]	2,00
	100,00

[…]THIER, *Ann. des Mines*, t. XIII, p. 227.)

[…]B SULFATÉ CUPRIFÈRE.

[…] : *Sulfate de plomb cuivreux.*

[…]te de plomb	74,40
[…]le de cuivre	18,00
[…]	4,70
	97,10

[…]OKE, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 40.)

[…]B SULFATO-CARBONATÉ CU[…]IFÈRE.

[…] : *Calédonite.*

[…]ite de plomb	55,80
[…]onate de plomb	32,80
— de cuivre	11,40
	100,00

[…]OKE, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 38.)

PLOMB SULFATO-TRICARBONATÉ.

Syn. : *Plomb blanc rhomboédrique; suzanite; léadhillite.*

$$3\,(PbO,CO^2)+PbO,SO^3.$$

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carb^{te} de plomb	72,50	68,0	71,0	72,7
Sulfate de plomb	27,50	29,0	28,7	27,3
	100,00	97,0	99,7	100,0

(*a*) BROOKE. — (*b*) IRWING. — (*c*) BERZELIUS. — (*d*) STROMEYER.

(*Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 30.)

PLOMB SULFO-CARBONATÉ.

Syn. : *Lanarkite.*

$$PbO,CO^2+PbSO^3.$$

Carbonate de plomb	46,90
Sulfate de plomb	53,10
	100,00

(BROOKE, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 38.)

PLOMB SULFURÉ.

Syn. : *Galène; bleiglanz; kilbrickruérite; kobellite; weissgultigerz.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Chaux et silice. .	»	»	»	38,0
Plomb	69,0	68,0	64,0	54,0
Soufre	18,0	16,0	18,0	8,0
Matières terreuses	13,0	16,0	18,0	»
	100,0	100,0	100,0	100,0

	(5)	(6)	(7)
Argent	»	»	7,00
Plomb	69,00	85,13	79,60
Soufre	16,00	13,02	13,40
Fer	»	0,50	»
Matières terreuses	15,00	»	»
	100,00	98,65	100,00

(1) (2) G. de Dorothée, par THOMSON, *Journ. des Mines*, thermidor an III. — (3) G. de Kautenbach, par HATCHETT. — (4) G. de Kirschwald, par VAUQUELIN, *id.* — (5) G. de Kampfstein, par WESTRUMB, *id.* — (6) G. par KLAPROTH, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 3. — (7) G. par BEUDANT, *id.*

PLOMB SULFURÉ. Kilbrickruérite.

Plomb	68,87
Fer	0,38
Antimoine	14,39
Soufre	16,36
	100,00

(APJOHN, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 100.)

Plomb sulfuré. Galène massive de Védrin.

Soufre	13,0
Plomb	84,0
Oxyde rouge de fer	1,0
Sable	0,5
Eau et perte	1,5
	100,0

(Bouesnel, *Journ. des Mines*, juin 1813, p. 409.)

Plomb sulfuré. Weissgültigerz.

	(a)	(b)	(c)
Cuivre	»	»	»
Plomb	48,06	41,00	14,81
Antimoine	7,88	21,50	24,63
Argent	20,40	9,15	31,29
Fer	2,25	1,75	5,98
Soufre	12,25	22,00	21,17
Alumine	7,00	1,00	»
Silice	0,25	0,75	»
Zinc	»	»	0,99
	98,09	97,15	98,87

(a) (b) Klaproth, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 5. — (c) Fournet, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 243.

Plomb sulfuré. Weissgültigerz, de Freiberg.

Soufre	»	22,53
Antimoine	»	22,39
Plomb	36,51	38,36
Argent	5,92	5,78
Fer	3,72	3,83
Zinc	3,15	6,79
Cuivre	0,19	0,32
		100,00

(Rammelsberg, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 277.)

Plomb sulfuré. Kobellite, des mines de cobalt d'Ibyena.

Sulfure antimonique	12,70
— plombique	46,36
— bismuthique	33,18
— ferreux	4,72
— cuivreux	1,08
Gangue	1,45
Perte	0,51
	100,00

(Setterberg, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 39.)

Plomb sulfuré de Villefort (département de la Lozère).

	(a)	(b)
Sulfure de plomb	4,5	»
Sulfate de plomb	19,0	11,1
Oxyde de plomb	51,0	61,2
— de fer	10,2	9,0
— de zinc	1,4	1,0
Chaux et magnésie	2,4	3,2
Alumine	0,5	0,5
Silice gélatineuse	6,4	12,2
Sulfate de baryte	1,6	1,8
	97,0	100,0

(a) Berthier. — (b) Levallois.

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 285.)

Plomb sulfuré.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Galène	96,0	91,0	87,0	61,0
Pyrite de fer	2,0	8,0	10,0	18,0
Sulfate de baryte	2,0	1,0	3,0	21,0
	100,0	100,0	100,0	100,0

	(5)	(6)	(7)	(8)
Galène	94,1	71,2	50,0	30,0
Pyrite de fer	3,7	14,3	21,0	30,9
Sulfate de baryte	»	»	15,0	17,4
Blende	2,7	9,7	12,0	18,0
Quartz	1,5	5,0	2,0	3,7
	102,0	100,2	100,0	100,0

(1) (2) (3) (4) G. de Pezey. — (5) G. de Poulaouen. — (6) G. de Huelgoeth. — (7) (8) G. de Pontgibaud.

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 715.)

Plomb sulfuré. Alquifoux.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Galène	76,0	56,6	54,0	40,8
Carb[te] de plomb	»	19,0	23,8	29,8
Pyrite de fer	»	0,8	0,8	1,6
Blende	»	1,2	»	»
Sulfure de cuivre	»	0,2	»	»
Sable, quartz, argile	24,0	20,1	19,2	25,2
Carbon[te] de chaux	»	1,0	1,2	2,0
	100,0	98,9	99,0	99,4

	(5)	(6)	(7)
Galène	62,5	76,3	48,0
Carbonate de plomb	21,4	7,5	»
Pyrite de fer	1,2	1,5	»
Blende	1,4	»	»
Sulfure de cuivre	»	0,8	»
Sable, quartz, argile	12,4	11,5	20,0
Carbonate de chaux	1,1	0,3	»
Carbonate de magnésie	»	»	40,0
	100,0	97,9	100,0

(1) (7) Origine inconnue. — (2) (3) (4) (5) (6) Bleyberg.

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 714.)

Plomb sulfuré. Galènes zincifères.

Plomb	81,80	83,64	85,07
Zinc	3,59	2,18	0,64
Antimoine	»	»	0,34
Soufre	14,41	14,48	13,67
	99,80	99,80	99,72

(1) Lerch, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845. — (2) Sthamer, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 161.

PLOMB TELLURÉ de l'Altaï.

Argent	1,28
Plomb	60,35
Tellure	38,37
	100,00

(Rose, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLV, p. 432.)

PLOMB TUNGSTATÉ.

Syn. : *Schéelitine.*

Acide tungstique	51,736
Oxyde de plomb	45,993
Chaux	1,395
Protoxyde de fer et de manganèse	0,471
	99,595

(Kerndt, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 163.)

PLOMB VANADIATÉ.

Syn. : *Vanadinite..*

	(1)	(2)
Chlorure de plomb	10,31	10,61
Oxyde de plomb	70,51	67,41
Acide vanadique	22,13	21,98
Gangue	0,75	»
	103,70	100,00

	(3)	(4)
Chlorure de plomb	8,89	»
Oxyde de zinc	6,35	9,51
— de fer	»	0,16
— de cuivre	2,96	»
— de plomb	63,72	66,33
Acide vanadique	15,86	23,44
Eau	3,80	»
	101,58	99,44

(1) P. de Zimapan, par Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 404. — (2) Woehler, *Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 711. — (3) P. de localité inconnue, par Damour, *T. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 53. — (4) P. de Wanlockhead, par Thomson, *id.*

PLOMB VERT. Voy. Plomb phosphaté.

PLOMBAGINE. Voy. Graphite.

PLOMBAGO. Voy. Graphite.

PLOMBATE DE POTASSE.

	Tr.	Calc.
Acide	60,7	60,0
Potasse	24,9	25,3
Eau	14,4	14,7
	100,0	100,0

(Frémy, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. III, p. 335.)

PLUMBOCALCITE de Leadhils, en Écosse.

	(a)	(b)
Carbonate de chaux	97,61	92,2
— de plomb	2,34	7,8
Perte au feu	0,05	»
	100,00	100,0

(a) Delesse. — (b) Johnston.

(*R. sc. et ind.*, t. XX, p. 118.)

PLUIE TERREUSE.

	(a)	(b)
Silice	0,520	0,58
Alumine	0,075	0,13
Protoxyde de fer	0,085	0,66
Carbonate de chaux	0,265	0,21
— de magnésie	0,020	»
Débris organiques	0,035	»
	1,000	

(a) Dupasquier. — (b) Léwy.

(*Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 210.)

Pluie rouge tombée dans le royaume de Naples et dans les deux Calabres.

Silice	33,0
Alumine	15,5
Chaux	11,5
Chrôme	1,0
Fer	14,5
Acide carbonique	9,0
Matière résineuse jaune	15,5
	100,0

(Sementini, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VIII, p. 208.)

Voy. Aérolithes, Cendres minérales.

PLUMBOSTIBE. Voy. Boulangérite.

PLUMES. $C^{48}H^{39}Az^{7}O^{16}$.

	(1)	(2)	(3)
Carbone	52,470	52,427	52,457
Hydrogène	7,110	7,213	6,958
Nitrogène	17,682	17,893	17,719
Oxygène	22,438	22,467	22,866
	100,000	100,000	100,000

(1) Barbe. — (2) Tuyau. — (3) Calculé.

(Schérer, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

PLUMES.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Cendres.....	3,83	0,54	0,04	3,78
Silice........	1,47	0,09	»	1,51

	(5)	(6)	(7)
Cendres............	5,31	3,04	1,11
Silice..............	1,19	0,94	0,18

(1) (2) (3) Plumes d'oie blanche. — (1) Barbe. — (2) Tuyaux. — (3) Moelle. — (4) Barbe, plumes de pie. — (5) *Id.* de perroquet vertes et bleues. — (6) *Id.* de cigognes noires. — (7) Pointes de hérisson.

(GORUP-BEZANES, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 757.)

Voy. CORNE.

POILS. Voy. CHEVEUX, CORNE.

POINCILLADE (poinciana pulcherrima). Fleurs.

Acide gallique combiné avec un peu d'extractif et de muqueux.........	30
Matière colorante rouge, polychroïte..	10
Gomme..........................	5
Tannin..........................	3
Résine molle contenant de l'acide benzoïque..........................	24
Carbonate de fer, sulfate et carbonate de chaux.	

(RICORD-MADIANNA, *Journ. de Pharm.*, t. XIX, p. 626.)

POIRES.

	(1)	(2)	(3)
Chlorophylle résinoïde	0,08	0,01	0,04
Sucre..............	6,45	11,52	8,77
Gomme............	3,17	2,07	2,62
Fibre végétale......	3,80	2,19	1,85
Albumine végétale...	0,08	0,21	0,23
Acide malique......	0,11	0,08	0,61
Chaux..............	0,03	0,04	trac.
Eau................	86,28	83,88	62,73
	100,00	100,00	76,85

(1) P. fraiches. — (2) P. conservées. — (3) P. molles.

(BÉRARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 243.)

POIRES. Cendres des pepins.

Potasse........................	27,09
Soude..........................	3,01
Chaux..........................	7,69
Magnésie.......................	13,01
Peroxyde de fer................	1,49
Oxyde de manganèse.............	»
Acide phosphorique.............	42,02
— sulfurique...................	2,67
Chlorure de sodium.............	2,57
Chlore.........................	»
Silice.........................	0,75
	100,00

POIRES. Altération de divers gaz au contact des poires (100 vol. du gaz).

Date du commencement de l'expérience.	Nom du gaz introduit.	Acide carbonique.	Oxygène.	Azote.	Époques de l'observation.
21 octobre...	Air atmosphérique....	16,7	6,8	76,5	23 octobre
		24,0	»	76,0	24 —
		27,0	»	73,0	29 —
		66,0	»	34,0	7 novembre.
8 novembre.	Oxygène............	28,0	7,3	»	10 —
		55,0	»	»	17 —
		70,0	»	»	20 —
		84,0	»	»	24 —
Idem....	Azote..............	20,0	»	80,0	10 —
		23,0	»	77,0	11 —
		35,0	»	65,0	17 —
		50,0	»	50,0	24 —
31 octobre....	Acide carbonique......	90,0	»	10,0	1 novembre.
		80,0	»	20,0	10 —
		54,0	»	46,0	17 —
		63,0	»	37,0	20 —
Idem....	Air atmosphérique....	19,6	»	80,4	2 novembre.
		34,0	»	66,0	10 —
		80,0	»	10,0	17 —

(COUVERCHEL, *Journ. de Ph.*, t. VII, p 268.)

POIRIER. Cendres de la tige.

Carbonate alcalin	4,6
— de chaux	82,2
— de magnésie	4,9
Phosphate de chaux et de magnésie	8,8
	100,5

Poirier. Cendres des feuilles.

Carbonates alcalins avec traces de chlorure de sodium, sulfate de potasse et phosphates alcalins	6,80
Carbonate de chaux	72,90
— de magnésie	9,76
Phosphate de chaux et de magnésie	10,50
	99,96

Poirier. Cendres des fruits.

Carbonates alcalins	19,00
Phosphates alcalins	14,10
Carbonates de chaux	37,00
— de magnésie	5,52
Phosphate de chaux et de magnésie	18,60
Acide silicique	3,70
	97,92

(Vogel, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 496.)

Poirier amélanchier.

Potasse	2,71
Soude	5,02
Chaux	49,71
Magnésie	3,28
Oxyde ferrique	0,28
Acide sulfurique	0,55
— phosphorique	2,46
Silice	0,34
Chlore	traces
Acide carbonique	29,16
Charbon	8,25
	101,76

(Will et Frésénius, *R. sc. et ind.*, 2ᵉ série, t. XII, p. 68.)

POIS (pisum sativum).

Amidon	32,45
Gluten	14,56
Albumine	1,72
Sucre et extractif	2,11
Gomme	6,37
Phosphate calcique	0,29
Fibrine amylacée	21,88
Eau	14,06
Perte	6,56
	100,00

Pois. Cosses vertes.

Fécule verte	0,57
Amidon	2,34
Albumine végétale soluble dans le suc	0,46
Extrait sucré	5,00
Fibre végétale	8,96
Surphosphate calcique	0,01
Eau	81,25
Perte	1,31
	99,90

(Einhof, *T. de Ch.* de Berzelius.)

Pois.

Tissu ligneux	5,36	Enveloppe séminale	Gr. 8,26
Acide pectique	1,73		
Mat. soluble dans l'eau, amidon et trac. de légumine	1,17		
Amidon			42,58
Légumine			18,40
Eau			12,50
Matière animalisée soluble dans l'eau et insoluble dans l'alcool			8,00
Acide pectique, retenant de l'amidon			4,00
Sucre incristallisable			2,00
Matière grasse verte (chlorophylle)			1,20
Squelette pulpeux			1,06
Matière amère soluble dans l'eau et dans l'alcool, quantité indéterminée			»
Carbonate de chaux?			0,07
Phosphate de chaux, phosphate de potasse, acide organique en partie saturé par la potasse, matière odorante et perte			1,93
			100,00

(Braconnot, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 84.)

Pois.

	(1)	(2)
Carbone	51,5	257,6
Hydrogène	5,9	28,1
Azote	4,6	10,1
Oxygène	44,0	168,0
	106,0	463,8

(1) Avant la végétation. — (2) Après la végétation.

(Boussingault, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 138.)

Pois.

	(1)	(2)
Azote	4,42	4,57
Carbone	45,12	45,33
Hydrogène	6,73	6,42
Oxygène	37,92	38,75
Soufre	0,14	0,14
Cendres	3,18	2,79
Desséchés à 100°	28,02	29,18
Frais	24,41	23,49
Eau	13,43	19,50

(1) P. de table. — (2) P. des champs.

(Horsford, *R. sc. et ind.*, t. XXV, p. 264.)

Pois. Paille de pois.

1 de paille séchée à 110° s'est réduit à 0,882.

1 de paille sèche donne 0,1132 cendres.

Carbone	45,80
Hydrogène	5,00
Oxygène	35,57
Azote	2,31
Cendres	11,32
	100,00

Pois jaunes.

1 de pois séché à 110° s'est réduit à 0,914.

1 de pois sec donne 0,0314 cendres.

L'hectolitre pèse 78 kilog.

Carbone	46,06	46,94
Hydrogène	6,09	6,24
Oxygène	40,53	39,50
Azote	4,18	4,18
Cendres	3,14	3,14
	100,00	100,00

(Boussingault, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 231.)

Pois. Cendres.

	(1)	(2)
Potasse	59,43	34,19
Soude	3,98	12,86
Chaux	5,91	2,46
Magnésie	6,43	8,60
Oxyde ferrique	1,05	0,96
Acide phosphorique	34,50	34,57
— sulfurique	4,91	3,56
Chlore	»	0,31
Chlorure sodique	3,71	»
Silice	»	0,25

	(3)	(4)
Potasse	35,20	36,31
Soude	10,32	2,56
Chaux	2,70	10,39
Magnésie	6,91	12,24
Oxyde ferrique	1,94	»
Acide phosphorique	34,01	31,00
— sulfurique	5,28	4,84
Chlore	»	1,13
Chlorure sodique	2,56	»
Silice	0,29	1,54

(1) P. de Giessen, par Will et Frésénius. — (2) P. de Hollande, par Bichon. — (3) P. de Hesse élector., par Thon. — (4) P. d'Alsace.

(Boussingault, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 70.)

Pois. Cendres.

Cendres	3,34	8,28
Potasse	40,70	33,30
Soude	»	1,50
Phosphate de sesquiox. de fer	1,47	1,40
Chaux	2,21	19,20
Magnésie	7,03	3,90
Acide sulfurique	4,17	6,60
— phosphorique	44,42	6,90
— carbonique	»	5,20
Chlore	»	13,46
Silice	»	7,60
Sable	»	3,83

(Erdmann, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 381.)

Pois. Paille.

Substances solubles dans l'eau	46,600
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique	23,236
Cire (beaucoup), résine (peu)	1,544
Fibre végétale	28,620
	100,000

Pois. Paille. 100 parties en poids réduites en cendres contiennent :

Potasse	0,235
Soude	quelques traces
Chaux	2,730
Magnésie	0,342
Alumine	0,060
Oxyde de fer	0,020
— de manganèse	0,007
Silice	0,996
Acide sulfurique	0,337
— phosphorique	0,240
Chlore	0,004
	4,971
Parties combustibles et un peu d'eau	95,029
	100,000

(Sprengel, *Ann. agr.* de Roville, t. VIII, p. 207.)

Pois. Les cendres.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Potasse	43,09	8,20	7,47	6,74
Soude	»	12,50	»	9,90
Chaux	4,77	30,53	0,03	0,39
Magnésie	»	»	0,15	0,15
Peroxyde de fer	8,06	6,93	»	»
Ac. phosphoriq.	40,56	9,21	2,40	0,64
— sulfurique	0,44	7,01	0,44	5,30
— carbonique	0,79	17,36	0,79	4,75
— hydrochloriq.	1,96	7,15	1,96	7,15
Silice	0,33	0,62	»	»

(1) Graine, parties insolubles. — (2) Paille, *id.* — (3) Graine, parties solubles. — (4) Paille, *id.*

(Rammelsberg, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 376.)

.iquide trouvé dans les pois germés.

....	87,29
it sucré	10,76
ıe	1,25
ıine végétale dissoute........	0,70
	100,00

ıF, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

ıN employé par les indigènes des en-
ıs de Caracas (Amérique du Sud).

ɔ, en assez grande quantité.
ux, quelque peu.
ımine formant le sixième de la masse.
ıe?

e de potasse.
ıre de potassium.
ɔ.

:.

ıNI, *C. R.*, t. XVIII.)
UPAS.

ιE.

d'Éthiopie.

pesante aromatique	6,25
ı âcre et amidon	93,75
	100,00

, *Nouv. Journ.* de Trommsdorf, t. III,
329.)

commun.

'e cristalline particulière (*piperin*).
concrète très-âcre.
volatile balsamique.
'e gommeuse colorée.
pe extractif analogue à celui des légu-
euses.
malique et acide tartrique.
ın.
'ine.
ıx.
ırreux et alcalins (peu).
alcali organique.

TIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 350.)

de la Jamaïque.

	(1)	(2)
volatile	10,0	5,0
ı molle verte	8,0	2,5
ʒrasse, concrète	0,9	1,2
t contenant du tannin..	11,4	39,8
e	3,0	7,2
e brune, gélatineuse, ɔute dans la potasse...	4,0	8,8
A reporter	37,3	64,5

ıues. — (2) Amandes.

Report	37,3	64,5
Matière résinoïde	1,2	3,2
Extrait contenant du sucre (provenant de la décoction).	3,0	8,0
Acides malique et gallique...	0,6	1,6
Fibre végétale	50,0	16,0
Cendres chargées de sels....	2,8	1,9
Humidité	3,5	3,0
Perte	1,6	1,8
	100,0	100,0

(BONASTRE, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

POIX BATARDE. Voy. POIX GRASSE.

POIX DE BOURGOGNE. Voy. TÉRÉBENTHINE,

Syn. : *Galipot; poix jaune.*

POIX GRASSE.

Syn. : *Goudron; brais gras; poix bâtarde.*

Mélange de térébenthine et de charbon.

POIX NOIRE.

Syn. : *Térébenthine.* Voy. ce mot.

POIX RÉSINE.

Syn. : *Résine jaune.*

Colophane	3
Galipot	1

POIX RÉSINE purifiée.

Carbone	77,402
Hydrogène	9,551
Oxygène	13,047
	100,000

(TH. DE SAUSSURE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 343.)

POLIANITE.

Protoxyde de manganèse.........	87,274
Oxygène	12,111
Protoxyde de fer et alumine.......	0,163
Quartz	0,132
Eau	0,318
	99,998

(*Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 776.)

POLLÉNINE.

	(1)	(2)
Carbone	40,0	50,2
Hydrogène	11,7	8,6
Oxygène	48,3	39,2
	100,0	98,0

(1) Cèdre. — (2) Lycopode.

(MACAIRE, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

POLLUX.

Silice	46,200
Alumine	16,394
Oxyde de fer	0,862
Potasse	16,506
Soude et trace de lithine	10,470
Eau	23.21
	92,753

(PLATTNER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 227.)

POLYADELPHITE.

Silice	0,36824
Protoxyde de fer	0,22948
Chaux	0,24724
Magnésie	0,07944
Protoxyde de manganèse	0,04428
Alumine	0,03356
Humidité	0,00550
	1,00774

(THOMSON, *Tr. de Min.*, t. I.)

POLYATITHE. Voy. GLAUBÉRITE.

POLYBASITE.

	(1)	(2)	(3)
Soufre	16,83	16,35	17,04
Antimoine	0,25	8,39	5,09
Arsenic	6,23	1,17	3,74
Argent	72,43	69,99	64,29
Cuivre	3,04	4,11	9,93
Fer	0,33	0,29	0,06
Zinc	0,59	»	»
	99,70	100,30	100,15

(1) P. de Schemnitz, par ROSE.—(2) A. de Freiberg, par le même. — (3) P. de Guarisamey, par le même.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 171.)

POLYGALA. Racine.

Résine	7,50
Sénégine	6,15
Matière extractive douce	26,85
Gomme et un peu d'albumine	9,50
Fibre ligneuse	46,00
Perte	4.00
	100,00

(GMELIN, *Ann. de Pharm.* de Berlin, 1804, p. 112.)

POLYGALA. Racine.

Matière particulière non alcaline, d'une saveur fortement âcre et semblable à celle de la racine qui l'a produite.
Résine.
Matière gommeuse (muqueux de Thomson).
— analogue à la cire.
— colorante jaune.
— susceptible de rougir par l'acide sulfurique concentré.
Acide pectique.
Phosphate de chaux.
Malates acides de potasse et de chaux.
Sulfate de potasse,
Chlorure de potassium.
Fer.

(DULONG D'ASTAFORT.)

POLYGALA. Racine.

Matière colorante jaune pâle.
Substance amère.
Gomme.
Acide pectique
Albumine
Huile volatile.
— grasse.
Malate acide de chaux et d'autres sels.

(FENEULLE, *Journ. de Pharm.*, novembre p. 588.)

POLYGALA. Racine.

Acide polygalique.
— virginéique.
— pectique.
— tannique.
Matière colorante jaune, amère.
Gomme.
Albumine.
Cérine,
Huile fixe.

POLYGALA. Cendres de la racine.

Carbonate potassique.
— calcique.
Phosphate potassique.
Sulfate —
Chlorure —
Sulfate calciqne.
Phosphate —
Alumine.
Magnésie.
Silice.
Fer.

(QUEVENNE, *Journ. de Pharm.*, t. XXIII, p. 171

POLYGALA. Écorce de la racine.

Graisse analogue à la cire	0,
Résine molle, mêlée de graisse	5,
— âcre	4,
Sénéguine	33,
Malate de potassc	1,
— acide de chaux	0,
Gomme souillée de sels	5,
Pectine	10,
Fibre végétale	34,
Perte	2,
	100,

(TROMSDORFF, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

POLYLITE.

Silice	40,04
Alumine	9,43
Protoxyde de fer	34,08
— de manganèse	6,60
Chaux	11,54
Eau	0,40
	102,09

(THOMSON, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 593.)

POLYMIGNITE de Fredrikswarns (Norwége).

Acide titanique	46,3
Zircone	14,4
Oxyde de fer	12,2
Chaux	4,2
Oxyde de manganèse	2,7
— de cérium	5,0
Yttria	11,5
Magnésie, Potasse, Silice, Oxyde d'étain	3,7
	100,0

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXI, p. 411.)

POLYPODE. Racine.

Résine jaune.
Tannin modifié.
Matière douce.
Gomme.
Fibre ligneuse.

(PFAFF, *Syst. de Mat. méd.*, t. I, p. 202.)

POLYSPHOERITE. Voy. PLOMB PHOSPHATÉ.

POMMES. Suc des fruits mûrs.

Matière colorante.
Sucre.
Gomme.
Matière glutineuse.
Acide malique et malate de chaux.

(BÉRARD, *Ch. organ.* de Gmelin, p. 138.)

POMMES DE TERRE.

	Fibre.	Amidon.	Albumine.	Gomme.	Acide et sels.	Eau.	
Pomme de terre rouge	7,0	15,0	1,40	4,1	5,1	75,00	(1)
— rouge, germée	6,8	15,2	1,30	3,7	»	73,00	(1)
— les germes	2,8	0,4	0,40	3,3	»	93,00	(1)
— réniforme	8,8	9,1	0,80	»	»	81,30	(1)
— sucrée	8,2	15,1	0,80	»	»	74,30	(1)
— du Pérou	5,2	15,0	1,90	1,9	»	76,00	(2)
— d'Angleterre	6,8	12,9	1,10	1,7	»	77,50	(2)
— à forme d'oignons	8,4	18,7	0,90	1,7	»	70,30	(2)
— des environs de Paris	6,8	13,3	0,92	3,3	1,4	73,12	(3)

(1) EINHOFF, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 289. — (2) LAMPADIUS, *Journ.* de Schw., t. IX, p. 362. — (3) HENRY.

POMMES de terre.

Ligneux de la pelure	0,50
— du fruit intérieur	0,75
Fécule et substances salines	30,75
Eau	68,00
	100,00

(CLÉMENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 175.)

POMMES de terre. Parenchyme.

Carbone	37,4
Oxygène	58,6
Hydrogène	4,0
	100,0

(MARCET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 32.)

Pommes de terre. 1 gr. de tubercule, séché à 110° dans le vide, a pesé sec 0,241.

Carbone	43,72	43,35
Hydrogène	6,00	5,60
Oxygène	44,88	45,65
Azote	1,50	1,50
Cendres	3,90	3,90
	100,00	100,00

(Boussingault, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 224.)

Pommes de terre. Fanes.

100 parties de fanes séchées à l'air ont perdu par une dessiccation à 100°, 13 grammes d'eau.

Carbone	44,8
Hydrogène	5,1
Oxygène	30,0
Azote	2,3
Sels et terres	17,8
	100,0

(Boussingault, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 311.)

Pommes de terre. Cendres.

Silice	4
Chaux et magnésie	66
Argile	30
	100

(Buckert, *Ann. de Ch.*, t. XXII, p. 94.)

Acide sulfurique	6,93	1 p. 100
— phosphorique	5,33	

La soude l'emporte sur la potasse de 1 p. 100; les cendres ne renferment pas de silice.

(Vogel, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 485.)

Pommesde terre. Tiges de pommes de terre de Nemours.

Sels alcalins	0,162
Matières insolubles	0,838
	1,000

Pommes de terre. Sels alcalins.

Carbonate de potasse	0,20
Sulfate de potasse	0,50
Muriate de potasse	0,30
	1,00

Pommes de terre. Les matières insolubles.

Silice gélatineuse et sable	0,365
Phosphate de chaux	0,130
Carbonate de chaux et de magnésie	0,490
Charbon	0,015
	1,000

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXII, p. 261.)

Pommes de terre malades.

Eau	82,200
Fécule et parenchyme	12,390
Albumine coagulable	1,987
Matières solubles	3,583
	100,160

(Stass, *C. R.*, t. XXI.)

Pommes de terre malades.

Carbone	42,09	41,73	41,99
Hydrogène	7,02	6,56	7,02
Azote	1,23	1,23	1,23
Oxygène	43,98	44,80	44,08
Cendres	5,68	5,68	5,68
	100,00	100,00	100,00

(Kemp, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 604.)

Pommes de terre malades.

Amidon	67
Albumine végétale	3
Mucilage, matière extractive	12
Sels, acide libre et fibres contenant de l'amidon	82
Eau	336
	500

(De La Marck, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 358.)

POMME ÉPINEUSE. Voy. Stramoine.

POMMIER. Cendres.

Potasse	13,67
Soude	0,37
Chaux	45,19
Magnésie	5,30
Phosphate ferrique	1,71
Acide phosphorique	2,95
Chlorure sodique	0,32
Acide sulfurique	0,76
Silice	0,93
Acide carbonique	21,18
	92,38

(Will et Frésénius, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 72.)

PONCE. Voy. Feldspath.

POONAHLITE. Voy. Mésotype.

PORCELAINE.

Porcelaine anglaise.

	(1)	(2)
Feldspath	60	12
Argile de Devon	40	12
Silex	0	10
Flint-glass	2	8

(1) Première pâte. — (2) Deuxième pâte.

Porcelaines. Couvertes.

	(1)	(2)
Feldspath altéré	30	36
Silex	15	20
Minium	6	»
Soude	5	»
Flint-glass	»	8
Blanc de plomb	»	40

(1) Première pâte. — (2) Deuxième pâte.

Porcelaine.

	(1)	(2)
Silex	75	36
Os calcinés	180	100
Kaolin	40	96
Argile	70	»
Feldspath	»	80

(1) Service ordinaire de table. — (2) Dessert et service de thé.

Porcelaine. Couverte pour ces deux compositions.

Feldspath	45	Flint-glass	20
Silex	9	Nickel	4
Borax	21	Frittes et minium	12

Porcelaine dure.

	(1)	(2)	(3)
Kaolin lavé	64	62	»
Kaolin caillouteux	»	»	80
Craie de Bougival	6	4	»
Sable d'Aumont (silice presque pure)	20	17	»
Petit sable	10	»	»
Feldspath quartzeux	»	17	20

(1) Pâte de service de Sèvres. — (2) Pâte de sculpture de Sèvres. — (3) Pâte de service de Paris.

Porcelaine. Couverte.

Silice	73,0
Alumine	16,2
Potasse	8,4
Eau	0,6
	98,2

Porcelaine. Pâte pour figures et ornements.

Sable de Lynn, comté de Norfolk	150
Os calcinés	300
Potasse	10
Frittes et ajoutez minium	100

Porcelaine. Couverte pour cette dernière pâte.

Feldspath	45	Flint-glass	20
Silex	12	Nickel	4
Borax	15	Frittes et minium	12

(*Tr. de Ch.* de Dumas, t. II, p. 675.)

Porcelaine.

	(1)	(2)	(3)
Silice	59,6	77,0	60,0
Alumine	35,0	8,6	9,0
Potasse	1,8	»	»
Chaux	2,4	1,2	1,6
Magnésie	»	7,0	15,2
Eau	0,8	5,6	13,6
	99,6	99,4	99,4

	(4)	(5)	(6)
Silice	75,3	58,0	70,6
Alumine	8,2	34,5	25,2
Potasse	»	3,0	2,8
Soude	5,9	»	»
Chaux	10,0	4,5	»
Magnésie	»	»	1,8
Eau	0,6	»	»
	100,0	100,0	100,4

(1) Pâte de service de Sèvres, cuite au dégourdi, Berthier, *Ann. des Min.*, 2e série, t. I, p. 469. — (2) P. de Worchester, par le même, *id.* — (3) P. du Piémont, pâte desséchée, par le même, *id.* — (4) P. tendre de Tournay, par le même, *id.* — (5) P. de Sèvres, par Alexandre Brongniart et Malaguti, *C. R.*, t. XIII. — (6) P. d'Elbogen, en Bohême, par Berthier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 237.

PORCELANSPATH.

Acide silicique	49,242
Alumine	27,300
Chaux	15,480
Soude	4,527
Potasse	1,227
Chlore	0,924
Eau	1,200
	99,900

(Schafhoeutl, *Rapport ann.* de Berzelius, 1845.)

PORPHYRE.

	(1)	(2)	(3)
Silice	66,462	13,396	57,25
Alumine	16,840	5,660	23,50
Potasse	9,569	1,074	»
Soude	4,284		8,10
Chaux	1,523	traces	2,75
Peroxyde de fer	2,989	63,396	3,25
Ox. de mangan.	0,172	11,132	0,25
Acide titanique	»	3,396	»
Eau	»	»	3,00
			98,10

(1) Partie insoluble, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 278. — (2) Partie soluble, *id.* — (3) P. de Bohême, par Klaproth, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 716.

PORPHYRE.

	(1)	(2)
Orthoklase	17,10	25,03
Albite	43,91	32,72
Silice en excès	30,00	36,59
Alumine,ox.ferriq.,chaux,etc.	7,10	3,88
	98,11	98,22

	(3)	(4)
Orthoklase	14,72	19,07
Albite	46,14	34,43
Silice en excès	34,74	40,24
Alumine,ox. ferriq.,chaux,etc.	4,03	4,04
	99,63	97,78

(1) P. gris de Sandfchen. — (2) P. rouge du Tauzberg. — (3) P. blanc du Sandfelsen. — (4) P. jaunâtre du Sandfelsen.

(WOLFF, *R. sc. et ind.*, t. XXI, p. 200.)

PORPHYRE.

	(1)	(2)	(3)
Silice	70,50	52,52	70,85
Alumine	13,50	30,03	14,12
Oxyde de fer	5,50	1,72	2,72
Chaux	0,25	12,58	1,62
Magnésie	0,40	0,19	»
Potasse	5,50	»	3,57
Soude	3,55	4,51	5,23
Chlore	0,10	»	»
Eau	0,77	»	0,65
	100,07		98,76

(1) P. rouge de Kreutznauch, par WOLFF, *R. sc. et ind.*, t. XXI, p. 200. — (2) P. des îles Faroë, par FORCHHAMMER, *id.*, 2e série, t. II, p. 137. — (3) P. gris, par WOLFF, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 205.

POTASSE. KO.

	(a)	(b)	(c)
Potassium	82,97	100,00	100,00
Oxygène	17,03	20,52	20,42
	100,00	120,00	120,42

	(d)	(e)	(f)
Potassium	83	82,73	489,92
Oxygène	17	17,27	100,00
	100	100,00	589,92

(a) (b) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 245. — (c) GAY-LUSSAC, *id.*, t. XCI, p. 101. — (d) CHEVREUL, *id.*, t. XCIV, p. 254. — (e) LONGCHAMP, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 81. — (f) DAVY, *id.*, t. LXVIII, p. 248.

POTASSE DU COMMERCE. Voy. CARBONATE DE POTASSE.

POTASSE NITRATÉE. Voy. AZOTATE DE POTASSE.

POTASSE SULFATÉE. Voy. SULFATE DE POTASSE.

POTERIES. Voy. ARGILES; FAÏENCE; PORCELAINE.

POTIRON.

	(1)	(2)
Eau	93,48	95,40
Phosphate de chaux	0,12	0,09
— de potasse	0,06	0,04
Fibre ligneuse	1,32	0,93
Malate de potasse	0,57	0,43
Albumine	0,39	0,26
Graisse jaune orangé	0,06	0,04
Matière animale	1,10	0,77
— mucilagineuse	2,90	2,04
Sel d'ammoniaque }	indices.	
Chlorure de potassium }	indices.	
Sulfate de potasse }	indices.	

(1) P. ordinaire. — (2) P. dit l'ami des pauvres.

(BRACONNOT, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 357.)

POUDRE A TIRER.

Salpêtre	75,0
Soufre	12,5
Charbon	12,5
	100,0

	(1)	(2)	(3)
Poudre de Bâle	76,00	10,0	14,00
— de Grenelle	76,00	12,0	12,00
— de Guyton	76,00	9,0	15,00
— du même	77,32	9,4	13,44
— de Riffault	77,50	7,5	15,00
— du Bouchet	77,00	9,5	13,50

(1) Salpêtres. — (2) Soufre. — (3) Charbon.

POUDRE A TIRER. Les dosages français sont maintenant :

	(1)	(2)	(3)	(4)
Salpêtre	75,0	78	65	62
Soufre	12,5	10	20	20
Charbon	12,5	12	15	18

(1) Poudre de guerre. — (2) *Id.*, de chasse. — (3) *Id.* de mine. — (4) *Id.* de traite.

POUDRE A TIRER. Poudre de guerre de différents pays.

	(1)	(2)	(3)
France } Prusse } États-Unis d'Amériq. }	75,00	12,50	12,50
Angleterre	75,00	15,00	10,00
Russie	73,78	13,59	12,63
Autriche	76,00	11,50	12,50
Espagne	76,47	10,78	12,75
Suisse (poudre ronde)	76,00	14,00	10,00
Hollande	70,00	16,00	14,00
Suède	75,00	9,00	16,00
Chine	75,00	14,40	9,60

(1) Nitre. — (2) Soufre. — (3) Charbon.

(*Tr. de Ch.* de Pelouze et Frémy, t. II, p. 80.)

Poudre a tirer.

Charbon	0,2495	0,1250
Soufre	0,1625	0,0813
Salpêtre	1,5845	0,7937
Eau hygrométrique	0,0035	»
	2,0000	1,0000

(Marchand, *Journ.* d'Erdmann, t. XIII, p. 505.)

Poudre a tirer. Gaz produits par la combustion de la poudre.

Acide carbonique	45,41
Azote	37,53
Gaz nitreux	8,10
Hydrogène sulfuré	0,59
Hydrogène carboné	3,50
Oxyde de carbone	4,87
	100,00

(Chevreul, *Tr. de Ch.* de Pelouze et Frémy, t. II, p. 35.)

Poudre a tirer. Gaz produits par la combustion de mélanges de nitre et de charbon. Les quantités de gaz sont exprimées en centimètres cubes, et les nombres en tête des colonnes indiquent le nombre de grammes de charbon mélangés avec 60 grammes de nitre.

	8,5gr	10gr	12gr
Deutoxyde d'azote	11,0	14,0	14,0
Azote	17,5	24,5	24,5
Acide carbonique	34,0	38,0	34,0
Oxyde de carbone / Hydr. demi-carboné	»	»	4,0
	62,5	76,5	76,5

	15gr	20gr	30gr
Deutoxyde d'azote	14,0	12,0	12,0
Azote	24,5	24,5	24,5
Acide carbonique	30,0	30,0	30,0
Oxyde de carbone / Hydr. demi-carboné	8,0	20,0	20,0
	76,5	86,5	86,5

(Proust.)

POUDRE D'ALGAROTH. Voy. Oxychlorure d'antimoine.

POUDRE DE GYMS. Médicament anglais (19 décigrammes).

Peroxyde d'antimoine	7,0
Phosphate de chaux	4,0
Sulfate de potasse	4,5
Potasse libre tenant du protoxyde d'antimoine	3,5
	19,0

(Cadet, *Ann. de Ch.*, t. LV, p. 77.)

POUDRE DE JAMES. C'est un sel triple composé d'acide phosphorique, d'oxyde d'antimoine et de chaux.

(Pearson, *Ann. de Ch.*, t. XL, p. 37.)

Peroxyde d'antimoine	35	38
Phosphate de chaux	65	62
	100	100

(R. Phillips, *Journ. de Pharm.*, t. VIII, p. 471.)

POUDRE DE LEAYSON.

Syn. : *Collyre sec ammoniacal.*

Hydrochlorate d'ammoniaque	0,4541
Chaux éteinte	6.4300
Noir de fumée	0,1900
Silice	0,0900
Alumine, magnésie	0,2200
Peroxyde de fer	0,1800
Écorce de cannelle concassée	0,2200
Humidité	2,2159
	10,0000

ou bien :

Bol d'Arménie	0,4900
Charbon	0,1900
Chaux éteinte	6,4300
Sel ammoniac	0,4541
Girofle	0,2200
Eau	2,2159
	10,0000

(*Journ. de Pharm.*, t. XII, p. 50.)

POUDRE DÉSINFECTANTE.

Pour 500 mètres d'égout prendre 75 kilog. d'une masse composée de :

Sulfate de fer	200
Sulfate de zinc	25
Charbon végétal	10
Sulfate de chaux	265
	500

(Siret, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 583.)

POURPRE DE CASSIUS.

	(a)	(b)	
Or	24	79,4	40
Acide stannique	76	20,6	60
	100	100,0	100

	(c)	(d)	(e)
Or	28,5	30	28,35
Acide stannique	65,9	70	64,00
Chlore	5,6	»	»
Eau	»	»	7,65
	100,0	100	100,00

(*a*) Proust. — (*b*) Oberkampf. — (*c*) Buisson. — (*d*) Composition réelle. — (*e*) Berzelius.

(*Tr. de Ch.* de Dumas, t. XI, p. 708.)

Pourpre de Cassius. Pourpre obtenu en mettant en présence le protoxyde d'or et l'acide stannique dissous dans la potasse.

$3StO^2, Au^2O + 4HO$.

Protoxyde d'or...	2,586	44,30	44,41
Acide stannique..	2,805	48,02	48,61
Eau............	0,450	7,68	6,98
	5,841	100,00	100,00

Pourpre de Cassius. Pourpre obtenu en plaçant de l'étain métallique dans une solution de chlorure d'or.

Protoxyde d'or...........	0,967	44,76
Peroxyde d'étain.........	1,052	48,70
Eau..................	0,141	6,54
	2,160	100,00

(Figuier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XI, p. 354.)

POUZZOLANE.

	(1)	(2)	(3)
Silice............	44,5	55,0	10,248
Alumine..........	15,0	20,0	9,008
Fer.............	»	20,0	»
Chaux..........	8,8	5,0	1,900
Magnésie.........	4,7	»	»
Potasse..........	1,4	»	1,500
Soude...........	4,1	»	»
Ox. de fer et de titane	12,0	»	4,760
Eau.............	9,2	»	»
	99,7	100,0	

	(4)	(5)
Silice..................	59,144	10,250
Alumine..............	21,280	2,565
Chaux................	1,900	1,585
Potasse...............	4,372	1,500
Soude................	6,232	»
Sel marin............	2,560	»
Oxyde de fer et de titane	4,760	4,565

(1) P. de Naples, par Berthier, *Ann. des Mines*, 2e série, 1827, p. 331. — (2) P. rousse, par Bergmann, *Élém. de Ch.* de Chaptal, t. III, p. 258. — (3) (4) (5) P. du Vésuve, par Elsner, *R. sc. et ind.*, t. XXI, p. 213.

Pouzzolane des Ardennes.

Sable fin quartzeux.................	17
Sable vert très-fin (chlorite)..........	12
Argile............................	7
Silice gélatineuse.....................	56
Eau.............................	8
	100

(Vicat, *C. R.*, t. XXII.)

POUZZOLANE ARTIFICIELLE. Voy. Argiles.

PRASÉOLITE.

Acide silicique..................	40,94
Alumine.........................	28,79
Magnésie........................	13,73
Oxyde ferreux..................	6,96
— manganeux...............	0,32
Eau............................	7,38
Oxyde plombique.............. } — cuivrique et cobaltique.... }	0,50
Acide titanique.................	0,40
	99,02

(Erdmann, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 498.)

PRÉCIPITÉ BLANC.

	Tr.	Calc.
Ammonium...........	4,060	4,162
Mercure..............	69,091	69,648
Chlore...............	24,229	24,356
Perte................	2,620	1,834
	100,000	100,000

(Riegel, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

PRÉDAZZITE.

Carbonate de chaux................	66
— de magnésie..............	28
Eau.............................	6
	100

PREHNITE.

Syn. : *Chrysolithe du Cap; koupholite; édélithe; clitonite.*

	(1)	(2)	(3)
Silice...........	44,10	44,71	43,00
Alumine........	24,26	23,99	23,25
Chaux..........	26,43	25,41	26,00
Protoxyde de fer..	0,74	1,25	2,00
— de manganèse.	»	0,19	0,25
Eau...........	4,18	4,45	4,50
	99,71	100,00	99,00

	(4)	(5)	(6)
Silice.......	44,50	43,60	44,74
Alumine....	23,44	23,00	18,06
Chaux......	23,47	22,33	27,06
Protox. de fer.	4,61	2,00	7,38
— de mangan.	»	»	1,03 soude.
Eau........	4,44	6,40	4,13
	100,46	97,33	102,40

(1) P. fibreuse de Dumbarton, par Walmstedt, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 479. — (2) Koupholite des Pyrénées, par le même, *id.* — (3) P. de Rasschinger, par Gehlen, *id.* — (4) P. du bourg d'Oisans, par Regnault, *id.* — (5) P. de Glascow, par Thomson, *Journ. de Pharm.*, 1820, p. 72. — (6) P. par Amelung, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 274.

Prehnite du Cap.

	(1)	(2)	(3)
Silice	43,83	50,0	42,50
Alumine	30,33	20,4	28,50
Chaux	18,33	23,3	20,40
Magnésie	»	0,5	»
Oxyde de fer	5,66	4,9	3,00
Potasse et soude	»	»	2,00
Eau	1,16	0,9	0,75
Perte	0,69	»	2,85
	100,00	100,0	100,00

	(4)	(5)
Silice	42,875	48
Alumine	24,500	24
Chaux	26,600	23
Magnésie	trace.	»
Oxyde de fer	»	4
— de manganèse	0,250	»
Eau	4,625	»
Perte	1,150	1
	100,000	100

(1) Klaproth, *Ann. de Ch.*, t. I, p. 201. — (2) Hassenfratz, *id.*, t. I, p. 216. — (3) Laugier, *id.*, t. LXXV, p. 89. — (4) Gehlen. — (5) Vauquelin, *Ann. de Ch.*, t. LXXV, p. 89.

Prehnite.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	47,75	47,20	47,40	47,50
Alumine	24,00	25,36	24,75	25,15
Chaux	21,84	22,08	23,30	22,00
Perox. de fer	3,85	3,40	3,00	3,15
— de mangan.	tr.	»	»	»
Eau	2,00	2,00	2,00	2,00

(1) (2) P. fibreuse. — (3) (4) P. dense.

(Riegel, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 171.)

Prêle. (Equisetum fluviale.)

Eau	406,64
Ligneux	26,48
Silice	21,60
Acide pectique	11,32
Sulfate de chaux	6,10
Equisétate de magnésie	5,50
Sulfate de potasse	5,10
Matière extractiforme insoluble dans l'alcool environ	5,00
Chlorure de potassium	4,90
Matière légèrement sucrée soluble dans l'alcool	4,30
Phosphate de chaux légèrement ferrugineux	1,00
Chaux qui a paru unie à la fibre ligneuse et à l'acide silicique	0,80
Acétate de magnésie	0,71
Matière grasse, unie à un principe colorant du plus beau vert (chlorophylle)	0,40
Matière animale prenant une couleur rouge avec l'acide hydrochlorique	0,10
Phosphate de potasse	0,05
Oxalate de chaux / Equisétate de chaux / — de potasse / Cire — petites quantités indéterm.	»
Hydrochlorate de magnésie?	»
	500,00

Prêle. Cendres de diverses espèces de prêle.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)
E. fluviatile	23,61	12,00	3,39	2,83	2,72	1,46	0,66	0,55	»
E. hyemale	11,81	8,75	»	0,33	0,28	0,93	»	0,80	0,72
E. arvense.	13,84	6,38	»	0,37	0,22	5,51	0,46	Quant. indét.	0,30
E. limosum	15,50	6,50	3,30	2,20	1,20	1,50	0,30	*id.*	indices.

(1) Cendres fournies par 100 parties de plantes sèches. — (2) Silice. — (3) Sulfate de chaux. — (4) *Id.* de potasse. — (5) Chlorure de potassium. — (6) Carbonate de chaux. — (7) Magnésie. — (8) Phosphate de chaux ferrugineux. — (9) Potasse en partie unie à l'acide silicique.

(Braconnot, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIX, p. 21.)

PRÉSURE employée à Avignon pour cailler le lait.

Acide chlorhydique en assez grande quantité.
— butyrique.
— caproïque.
— caprique.
— lactique.
Chlorure ammonique.
— sodique, indépendant de celui qui est ajouté; le chlorure ajouté augmente la sécrétion du chlorure ammonique.
Magnésie non à l'état de phosphate ammoniaco-magnésien.
Soude, probablement avec la magnésie, à l'état de lactate, traces de sulfate.
Phosphate de chaux.
Une matière particulière, chymosine.

(Deschamps, *Journ. de Pharm.*, t. XXVI, p. 416.)

PRINCIPE DOUX DES HUILES. Voy. Glycérine.

PROPOLIS.

Résine	57
Cire	14
Impuretés	14
Eau et perte	15
	100

(Vauquelin, *Ann. de Ch.*, t. XLII, p. 209.)

PROSILITHE.

Silice	38,55
Oxyde de fer	14,90
— de manganèse	2,50
Alumine	5,65
Magnésie	15,55
Chaux	4,55
Eau	18,00
	99,70

(Thomson, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 778.)

PROTÉINE.

$C^{40}H^{31}Az^{5}O^{12}$ ou $C^{48}H^{36}Az^{6}O^{14}$.

Carbone	54,40	54,32	»	54,36
Hydrogène	7,11	7,09	»	7,10
Azote	»	»	15,94	15,94
Oxygène, etc.	»	»	»	22,60
				100,00

(Dumas et Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. VI, p. 421.)

Protéine.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone	54,99	55,44	54,848	55,30
Hydrogène	6,87	5,95	6,959	6,94
Azote	15,66	16,65	15,847	16,42
Oxygène	22,48	21,96	22,346	21,34
	100,00	100,00	100,000	100,00

	(5)	(6)	(7)
Carbone	55,160	55,300	55,408
Hydrogène	7,055	6,940	7,238
Azote	15,966	16,216	15,593
Oxygène	21,819	21,544	21,761
	100,000	100,000	100,000

(1) P. de la fibrine végétale, par Mulder, *T. de Ch. org.* de Liébig, t. III, p. 265. — (2) P. de la fibrine animale, par le même, *id.* — (3) Fibrine animale, par Schéerer, *id.* — (4) P. de l'albumine animale, par Mulder, *id.* — (5) Albumine animale, par Schéerer, *id.* — (6) P. du cristallin. — (7) P. de la corne.

Voy. Oxydes de protéine.

Protéine.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone	53,08	53,76	52,63	55,53
Hydrogène	6,92	7,27	7,72	7,50
Azote	16,78	18,59	16,20	14,01
Oxygène	23,22	20,38	23,45	22,96
	100,00	100,00	100,00	100,00

(1) Albumine, par Julius Vogel. *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841. — (2) Fibrine, par le même, *id.* — (3) Caséine, par le même, *id.* — (4) Protéine du ferment, par Schlossberger, *id.*, 1846.

Protéine.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone	54,5	53,14	53,69	»
Hydrogène	7,1	6,99	7,11	»
Azote	14,2	»	»	»
Oxygène	22,4	15,49	15,40	1,25
Soufre	1,8	0,84	»	»
Cendres	»	»	»	1,47
	100,0			

(1) Chair de veau. — (2) *Id.* de solia vulgaris. — (3) *Id.* de rhombus barbatus. — (4) *Id.* de gadus merlangus.

(Baumhauer, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 530.)

PROTIDE. $C^{13}H^{9}AzO^{4}$.

Carbone	59,04
Hydrogène	6,67
Azote	10,52
Oxygène	23,77
	100,00

(Mulder, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VII, p. 474.)

PROTOGINE.

	(1)	(2)	(3)
Silice	74,25	72,42	70,75
Alumine	11,58	14,53	»
Oxyde de fer	2,41		»
Ox. de manganèse	traces.	traces.	»
Chaux	1,08	1,03	1,08
Magnésie, potasse et soude (différ^{ce})	10,01	»	»
Eau	0,67	»	0,71
	100,00		

(1) P. du mont Blanc. — (2) P. de la mer de glace. — (3) P. du Dru.

(Delesse, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 124.)

PROUSTITE.

Syn. : *Argent arsénio-sulfuré.*

(1)		(2)	
Sulfure d'arsenic	25,00	Soufre	19,51
Sulfure d'argent	74,35	Antimoine	0,69
Sable, oxyde de fer	0,65	Arsenic	15,09
		Argent	64,67
	100,00		99,96

(1) P. d'après Proust. — (2) P. de Joachimstal, par Rose.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 184.)

PRUNES de reine-Claude.

	(1)	(2)
Matière animale	0,45	0,28
Matière colorante verte	0,03	0,08
Ligneux	1,26	1,11
Gomme	5,53	2,06
Sucre	17,71	24,81
Acide malique	0,45	0,56
Chaux	traces	traces
Eau	74,57	71,10
	100,00	100,00

(1) P. vertes. — (2) P. mûres.

(Bérard, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 240.)

PRUNIER. Bois du prunier sauvage.

Acide pyroligneux	43,70
Huile empyreumatique	10,35
Charbon	21,60
Gaz	24,35
	100,00

(Stolz, *Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 243.)

Prunier. Fleurs du prunier padus.

Huile volatile, résine et cire	traces
Matière extractive	2,5
Tannin avec du sucre incristallisable, et hydrochlorate de chaux	2,0
Gomme	3,0
Fibre ligneuse	10,0
Substance albumineuse, rouge brunâtre, soluble seulement dans la potasse	12,5
Eau avec de l'acide hydrocyanique et un sel ammoniacal	70,0
	100,0

Prunier. Écorce.

Huile volatile contenant de l'acide hydrocyanique.
Résine.
Matière extractive.
Tannin.
Gomme.
Fibre ligneuse.

(John, *Écrits chim.*, t. IV, p. 77.)

Voy. Essences.

PSATUROSE. Voy. Argent sulfuré fragile.

PSEUDO-ALBITE de l'andésite d'Amérique.

Silice	59,68
Alumine	24,28
Peroxyde de fer	1,58
Chaux	5,77
Magnésie	1,08
Potasse	1,00
Soude	6,53
	99,92

(Hermann, *Ann.* de Pogg.)

PSEUDO-ÉRYTHRINE. $C^{20}H^{12}O^{8}$.

Carbone	60,810	61,5
Hydrogène	6,334	6,3
Oxygène	32,856	32,2
	100,000	100,0

(Liebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 185.)

Pseudo-érythrine. $C^{21}H^{13}O^{9}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	61,22	60,873
Hydrogène	6,38	5,976
Oxygène	32,40	33,151
	100,00	100,000

(Rochleder et Heldt, *Rapp. ann.* Berzelius 1845.)

PSEUDOMORPHINE. $C^{27}H^{18}AzO^{12}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	52,74	53,41
Hydrogène	5,84	5,44
Nitrogène	4,08	4,57
Oxygène	37,37	36,49
	100,00	99,58

(PELLETIER, *Tr. de Ch. org.* de Liébig, t. II, p. 599.)

PSEUDO-NÉPHÉLINE. Voy. NÉPHÉLINE.

PSEUDO-QUININE.

Carbone	76,5	76,7
Hydrogène	8,1	8,2
Azote	10,2	10,4
Oxygène	5,2	4,7
	100,0	100,0

(MENGARDUQUE, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 414.)

PSILOMÉLANE.

Syn. : *Manganèse oxydé barytifère; manganèse oxydé terne.*

	(1)	(2)	(3)
Ox. rouge de mang.	73,6	0,688	0,703
Oxygène	10,0	0,071	0,072
Eau	2,6	0,050	0,040
Baryte	1,2	0,150	0,165
Oxyde de fer rouge.	2,4	0,015	»
Gangue pierreuse.	9,8	»	»
Matière insoluble.	»	0,026	0,020
	99,6	1,000	1,000

	(4)	(5)	(6)
Ox. rouge de mang.	0,703	0,261	81,8
Potasse	»	»	4,5
Oxygène	0,067	»	9,5
Silice gélatineuse.	»	0,068	»
Eau	0,046	0,174	4,2
Alumine	»	0,034	»
Baryte	0,128	»	»
Argile et sable	»	0,305	»
Oxyde de fer rouge.	»	0,150	»
Magnésie	»	0,008	»
Matière insoluble.	0,056	»	»
	1,000	1,000	100,0

(1) P. de la mine de fer de Kaymar (Aveyron), par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 349. — (2) (3) *Id.* compacte, par le même, *id.* — (4) *Id.* terreux, par le même, *id.* — (5) P. de Wurtemberg, par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1836. — (6) P. de Bayreuth, par FUCHS, compte rendu, 1833.

PSILOMÉLANE.

	(1)	(2)	(3)
Baryte	»	4,60	»,
Oxyde manganeux	91,364	64,10	82,00
Oxygène	9,482	7,50	12,30
Potasse	3,044	»	»
Oxyde cuivrique.	0,964	»	»
— ferrique	1,428	6,20	0,27
Chaux	0,382	»	»
Soude	0,321	»	»
Acide silicique	0,535	»	»
Eau	3,392	7,00	2,28
Matière insoluble	»	10,00	»
	111,912	99,40	96,85

	(4)	(5)
Baryte	06,55	»
Oxyde manganeux	70,60	70,08
Oxygène	14,18	23,00 et eau.
Potasse	4,05	»
Oxyde ferrique	0,77	3,00
Acide silicique	0,60	1,00
Eau	1,67	»
Magnésie	»	1,20
Acide sulfurique	»	1,00
	98,42	99,28

(1) P. de Siegen, par BOETGER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843. — (2) P. de Thiviers, par BERTHIER, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 412. — (3) Minerai de manganèse de Bouisse (Carcassonne), par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1834. — (4) P. de Gy (Haute-Saône), par EBELMEN. *Rev. sc. et ind.*, t. XII, p. 113. — (5) P. de Villarbelle, par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1834.

PSILOMÉLANE.

	(1)	(2)
Peroxyde de manganèse	93,2	56,8
Baryte	3,3	1,0
Quartz	3,5	42,2
	100,0	100,0

	(3)	(4)
Hydrate de deutox. mang.	»	20,0
Deutoxyde de manganèse	23,48	»
Peroxyde de manganèse	17,22	66,2
Carbonate de manganèse	»	8,0
— de chaux	»	1,8
— de magnésie	»	2,0
Oxyde de fer	28,64	0,7
Silice	22,60	»
Eau	8,04	»
Gangue	»	1,3
	100,0	100,0

(1) (2) P. par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.* t. LI, p. 95. — (3) P. de Cork, par THOMSON, *Tr. de Min.*, t. I, p. 505. — (4) P. de Sargans (Suisse), par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1836.

Psilomélane d'Heidelberg.

Acide silicique	0,90
Potasse	2,62
Baryte	8,08
Chaux	0,60
Magnésie	0,21
Oxyde de cobalt	0,54
— de cuivre	0,30
Protoxyde de manganèse	70,17
Oxygène	15,16
Eau et perte	1,43
	100,01

(Rammelsberg, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 274.)

Psilomélane. Crednérite.

Oxyde de cuivre	42,13
— de manganèse	22,96
Baryte	0,52
Peroxyde de manganèse	31,25
Chaux	0,63
Acide vanadique	traces
Eau	0,25
Perte	0,63

(Credner, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 235.)

PUMICE. Voy. Obsidienne.

PUS.

Eau	86,10
Graisse soluble dans l'alcool chaud	1,60
— et osmazôme solubles dans l'alcool froid	4,30
Parties insolubles dans l'alcool (albumine, pyine, etc.)	7,40
Perte	0,60
	100,00

(Guterbock.)

Pus.

Eau	88,064
Cholestérine	1,046
Oléine, acide oléique et hydrochloriq.	1,029
Stéarine	0,705
Albumine liquide	1,987
— coagulée, fibrine, phosphate de chaux	7,169
	100,000

100 p. pus ont donné 5,32 cendres ainsi composées :

Phosphates, carbonates et sulfates de chaux	0,62
Hydrochlorate de soude	4,70
Carbonate de potasse / Sulfate de potasse / — de chaux	traces
	5,32

(Valentin, *Journ. de Ch. méd., de Pharm., de Toxicologie*, 2e série, septembre 1840, t. VI, p. 496.)

Pus d'un cancer au sein.

1° *Humeur de la suppuration.*

Alcali volatil.
Albumine coagulée.
Hydrosulfate d'ammoniaque.
Matière grasse.

2° *Matière pultacée.*

Ammoniaque.
Beaucoup de phosphate de chaux.
Albumine.
Chlorures de potassium et de sodium.
Hydrochlorate d'ammoniaque.
Osmazôme.
Gélatine.

3° *Matière sébacée.*

Albumine.
Osmazôme.
Matière cérumineuse.
Beaucoup de phosphate de chaux.

(Morin, *Tr. de Pharm.*, t. VIII, p. 419.)

Pus d'un bubon syphilitique quarante jours après sa naissance.

Albumine.
Ammoniaque.
Hydrochlorate d'ammoniaque.
Potasse et soude.
Une trace de sulfate.
Eau.

(Vauquelin et Buniva, *Journ.* de Schw., t. IV.)

Voy. Liquides de l'organisation.

Pus. Mucilage purulent.

		Séché.
Mat. mucilagineuse, avec un peu d'albumine	23,754	53,405
Extrait aqueux	8,006	18,000
— alcoolique	1,810	4,070
Graisse	2,887	2,190
Sel marin	5,825	13,095
Sulfate sodique	0,400	0,880
Carbonate —	0,198	0,465
Phosphate —	0,080	0,180
Phosphate potassique, avec trace de fer	0,974	2,190
Carbonate potassique	0,291	0,655
Acide silicique et sulfate potassique	0,255	0,570
Eau	995,520	»

(Nasse, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845)

PUSCHINITE.

Acide silicique	38,885
Alumine	18,850
Oxyde ferrique	16,340
— manganique	0,260
Chaux	16,000
Magnésie	6,100
Soude	1,670
Lithine	0,360
	98,465

(WAGNER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

PYRALLOLITE.

Silice	56,62
Magnésie	23,38
Chaux	5,38
Oxyde de fer	0,99
— de manganèse	0,99
Alumine	3,38
Eau	3,58
	94,32

(NORDENSKIOLD, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 543.)

PYRARGILLITE. Voy. FAHLUNITE.

PYRÈNE. C^5H^2.

	Calc.		Tr.
Carbone	191,05	93,88	93,175
Hydrogène	12,48	6,12	6,105
	203,53	100,00	99,280

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 148.)

PYRÉNÉITE. Voy. GRENAT.

PYRÈTHRE. Racine.

Substance brune très-âcre, d'une apparence résineuse, insoluble dans une solution de potasse caustique.	0,95
Huile fixe d'un brun foncé, âcre et soluble dans la potasse	1,60
Huile jaune, âcre, également soluble dans la potasse	0,35
Tannin	traces
Substance gommeuse	9,40
Inuline	57,70
Sulfate, hydrochlorate et carbonate de potasse, phosphate et carbonate de chaux, alumine, silice, oxydes de fer et de manganèse	7,60
Ligneux	19,80
Perte	2,60
	100,00

(KOENE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 328.)

PYRÈTHRE.

Huile volatile	»
Principe âcre (pyrétrine)	3,00
Inuline	25,00
Gomme	11,00
Tannin	0,55
Matière colorante	12,00
Ligneux	45,00
Chlorure de potassium	0,79
Silice	0,85
Fer	traces
Perte	1,81
	100,00

(PARISEL, *Journ. de Pharm.*, t. XIX, p. 251.)

PYRÈTHRE.

Huile	5
Principe colorant jaune	14
Gomme	11
Inuline	33
Ligneux	35
Chlorure de calcium	traces
Perte	2
	100

(GAUTIER, *Ann. de Ch. et de Ph.* t. VIII, p. 102.)

PYRITES. Voy. FER et CUIVRE.

PYROBENZOLINE. Voy. BENZOLONE.

PYROCHLORE.

	(1)	(2)	(3)
Acide tantalique	62,25	67,376	67,021
— titanique	2,23	traces	traces
Zircone	5,57	»	»
Oxyde de cérium et thorine	3,32	13,152	5,159
Oxyde de tantane	2,00	ox. d'urane	5,601
Yttria	»	0,858	»
Ox. de manganèse	0,70	0,146	1,688
— de fer	5,68	1,235	1,329
Chaux	13,54	10,934	9,877
Sodium, potassium	3,72	3,930	»
Fluor	3,23	3,233	»
Eau	0,50	1,160	7,058
Acide tungstique	trac.	ox. d'étain	trac.
	102,74	102,024	97,733

(1) P. de Miask, par HERMANN, *Rev. sc. et ind.*, 2e série, t. II, p. 214. — (2) *Id.*, par WOEHLER, *id.*, t. VII, p. 60. — (3) P. de Brévig, par le même, *id.*

PYROCITRATE DE BARYTE.

Acide pyrocitrique	43,9	100,000
Baryte	56,1	127,272
	100,0	

)CITRATE DE CHAUX.

ə pyrocitrique	34	100,000
x	66	194,117

)CITRATE DE PLOMB.

ɜ pyrocitrique	33,4	100
le de plomb	66,6	203
	100,0	

AIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI, p. 105.)

)LUSITE. MnO^2.

	(1)	(2)	(3)
ouge de manganèse	85,617	76	72,5
ène en excès	11,599	9	9,8
e rouge de fer	»	2	14,2
	1,566	1	1,6
ıre pierreuse, silice.	0,553	13	1,4
;e	0,665	»	»
	100,000	101	99,5

P. du Devonshire, par TURNER. — (2) P. com- avec éclat métalloïde de l'île de Timor, par IIER. — (3) Stalactite noire du département du , par DUFRÉNOY.

de Min. de Dufrénoy, t. II, s. 400.)

. OXYDES DE MANGANÈSE.

USITE.

	(1)	(2)	(3)
e de manganèse	51,5	35,0	50,0
e séparable par l'a- e muriatique	17,0	33,0	33,7
e fer brun noirâtre.	13,5	18,0	»
x souillée de ma- ɜsie et d'ox. métal^que	6,0	7,0	»
e	5,0	4,0	14,7
	7,0	3,0	1,2
re organique	»	»	0,4
	100,0	100,0	100,0

	(4)	(5)	(6)
e de manganèse	87,03	83,3	71,5
e séparable par l'a- e muriatique	11,60	9,8	7,1
e fer brun noirâtre	1,30	0,3	1,0
ɛ	0,30	»	»
x souillée de ma- sie et d'ox. métal^que	»	1,8	»
e	1,20	5,8	8,1
	0,80	1,7	2,5
re organique	5,80	4,3	9,8
ine	0,30	2,1	»
	108,33	108,1	100,0

P. de Suquet, dit vulgairement de Périgueux, . *des Mines*, messidor an IX, p. 772. — (2) P. ɔRDIER et BEAUMIER, *Ann. de Ch.*, t. XLI, . — (3) P. de la Romanèche, par VAUQUELIN LOMIEU, *Journ. des Mines*, messidor an IX, . — (4) Manganèse noir d'Ilmenau, par SCHEF- *'app. ann.* de Berzelius, 1845. — (5) Psilomé- ɔar le même, *id.* — (6) Wade, par le même, *id.*

PYROLUSITE.

	(1)	(2)
Acide carbonique	»	5,0
Oxyde brun de manganèse	68,0	82,0
Soufre	»	11,0
Oxyde de fer	6,5	»
Charbon	1,0	»
Baryte	1,0	»
Silice	8,0	»
Eau	17,5	»
	102,0	98,0

(1) Mine noire terreuse du Hartz, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 125. — (2) P. de Szekeremb, dans les Sept Montagnes, par le même, *id.*

PYROLUSITE.

	(1)	(2)
Oxyde noir de manganèse	90,50	89,00
Eau	7,00	0,50
Oxygène	2,25	10,25
	99,75	99,75

(1) P. de Siefeld dans le Hartz, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 25. — (2) P. de Moravie, par le même, *id.*, p. 26.

PYROLUSITE de Krettaich.

Protoxyde de manganèse	86,00
Oxygène	11,65
Oxyde de cuivre	traces
Sesquioxyde de fer	0,40
Eau	1,40
Résidu	0,71
	100,16

(RIEGEL, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 244.)

PYROMÉCONATE DE CUIVRE.

$C^{10}H^3O^5,CuO$.

	Tr.		Calc.
Carbone	42,15	42,28	42,52
Hydrogène	2,15	2,27	2,09
Oxygène	28,25	28,02	27,81
Oxyde de cuivre	27,45	27,43	27,58
	100,00	100,00	100,00

(STENHOUSE.)

PYROMÉCONATE DE FER. $Fe^2O^3,3\bar{A}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	46,80	46,95
Hydrogène	2,43	2,30
Oxygène	30,97	30,71
Oxyde de fer	19,80	20,04
	100,00	100,00

(STENHOUSE, *Rev. sc. et ind.*, t. XVI, p. 276.)

PYROMORPHITE. Voyez PLOMB PHOSPHATÉ.

PYROMUCATE DE BARYTE.

Acide pyromucique	57,7
Baryte	42,2
	99,9

(HOUTON-LABILLARDIÈRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 369.)

PYROPÉ. Voy. GRENAT ALMANDIN.

PYROPHYLITE.

	(1)	(2)
Silice	59,79	66,14
Alumine	29,46	25,87
Magnésie	4,00	0,49
Protoxyde de fer	1,80	»
Chaux	»	1,39
Argent	une trace	»
Eau	5,62	5,59
	100,67	99,48

(1) P. par HERMANN, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 507. — (2) P. de Spa, par RAMMELSBERG, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 275.

PYROPHYSALITE. Voy. TOPAZE.

PYROPINE.

Carbone	53,33	53,50
Hydrogène	7,52	7,66
Azote	14,50	38,84
Oxygène et soufre	24,65	
	100,00	100,00

(KERSTEN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 258.)

PYRORTHITE. Voy. ORTHITE.

PYROSCLÉRITE.

Silice	37,03
Alumine	13,50
Oxyde de chrôme	1,43
Magnésie	31,62
Protoxyde de fer	3,52
Eau	11,00
	98,10

(KOBELL, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 502.)

PYROSMALITE.

Silice	35,850
Oxydule de fer	21,810
— de manganèse	21,140
Sous-muriate de fer oxydé	14,095
Chaux	1,210
Eau et perte	5,895
	100,000

(HISINGER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X, p. 270.)

PYROXANTHINE.

Carbone	75,845
Hydrogène	5,547
Oxygène	18,608
	100,000

(GRÉGORY et APJOHN, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

PYRO-URATES. Voy. CYANURATES.

PYROXÈNE.

Syn. : *Allalite; mussite; sahlite; salaïte; fassaïte; baïkalite; malakolite; maclurite; pyrgome; euchysidérite; lherzolite; coccolite; jeffersonite; basaltine; vulcanite; augite; diopside; hedenbergite; pargasite; hypersthène; asbeste; zeuxite; basalte; wacke; ouralite.*

PYROXÈNE.

	(1)	(2)	(3)
Silice	52,00	50,25	48,00
Chaux	13,20	25,50	24,00
Alumine	3,33	3,50	5,00
Oxyde de fer	14,66	10,50	12,00
Magnésie	10,00	7,00	8,75
Ox. de manganèse	2,00	2,25	1,00
Eau	»	0,50	»
Perte	4,81	»	»
	100,00	99,50	98,75

	(4)	(5)
Silice	50,40	54,00
Chaux	21,40	16,20
Alumine	2,99	3,05
Oxyde de fer	22,00	7,00
Magnésie	2,40	14,00
Potasse	»	5,18
Perte	0,30	0,57
	99,19	100,00

(1) P. de l'Etna, par VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXX, p. 106. — (2) P. de la Norwége, par SIMON, *Jour. des Mines*, juin 1810, p. 460. — (3) P. de Frascati, par KLAPROTH. — (4) P. de Piko (les Açores), par HOCHSTETTER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844. — (5) P. par TROMMSDORF, *Ann. de Ch.*, t. LI, p. 178.

PYROXÈNE.

	(1)	(2)	(3)
Silice	53,36	54,86	53,55
Chaux	22,19	23,57	23,86
Oxyde de fer	17,38	4,49	4,47
Ox. de manganèse	0,09	0,42	1,87
Alumine	»	0,21	0,25
Magnésie	4,99	16,49	16,27
	98,01	100,04	100,27

(1) P. de Langbanshyttan, par REUSTERSKOELD, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846. — (2) P. de Nordmarchen, par le même, *id.* — (3) P. de Taberg, en Wermland, par H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI, p. 379.

ÈNE.

	(4)	(5)	(6)
....	52,17	52,00	49,79
x..........	22,00	14,90	22,54
e de fer....	16,12	12,25	8,02
le manganèse	1,60	2,25	»
ine.........	1,41	5,75	6,67
ésie........	7,05	12,75	12,12
	100,35	99,90	99,14

P. de Sahla, par H. ROSE, *Ann. de Ch. et de* .XXI, p. 379. — (5) P. du Rhingebirge, par KLA-I, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 613. — . de l'Eifel, par KUDERNATSCH, *id.*

ÈNE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
. .....	45,00	55,32	54,18	57,21
ine....	1,00	»	»	0,43
x.	19,50	23,00	22,72	24,94
ıésie. ..	16,00	16,99	17,81	16,75
e de fer	12,00	2,16	1,45	0,20
e chrôme	0,50	»	»	»
e mang[se]	trace	1,59	2,18	»
:.	6,00	»	1,20	»
	100,00	99,06	99,54	99,53

	(5)	(6)	(7)
). ,......... ...	57,40	48,00	53,97
x.	23,10	3,12	25,60
ıésie..........	16,74	0,22	17,86
le de fer.......	»	trace	2,00
ie de manganèse.	»	49,04	0,57
	97,24	100,38	100,00

Journ. des Mines, juillet 1813, p. 74. — (2) P. ngbanshyttan, par H. ROSE, *Ann. de Ch. et de* t. 21, p. 375. — (3) *Id.* par HISINGER, *id.* — ;) P. de Norwége, par WACHMEISTER, *Journ. de m.*, 1820, p. 383. — (6) P. de Langbanshyttan, I. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI, p. 382. — . d'Achmatowsk, par HERMANN, *R. sc. et ind.*, VII, p. 353.

NBERGITE ou pyroxène ferrugineux.

	(1)	(2)	(3)
....	50,38	52,36	50,00
ıx............	19,33	22,19	20,00
ıésie.	6,83	4,99	4,50
ɔxyde de fer. . .	20,40	17,38	18,85
de manganèse	»	0,09	3,00
ıine	1,83	»	»
	98,77	97,01	96,35

H. du lac Champlain, par SEYBERT, *Tr. de Min.* ufrénoy, t. III, p. 605. — (2) H. de Taberg, par ., *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI, p. 377. — (3) H ıgero, par BERZELIUS, *id.*

HÉDENBERGITE.

	(4)	(5)	(6)
Silice.............	49,01	47,78	40,62
Chaux............	20,87	22,95	3,37
Matière organique..	»	»	16,05
Magnésie..........	2,98	»	»
Protoxyde de fer....	26,08	27,01	35,25
— de manganèse	»	»	0,75
Alumine..........	»	»	0,37
Acide carbonique...	»	»	1,56
Perte............	»	«	2,03
	98,94	97,74	100,00

(4) H. de Tunaberg, par ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI, p. 377. — (5) H. d'Arendal, par WOLFF, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847. — (6) H. de Sudermanie, par HEDENBERG, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. III, p. 570.

PYROXÈNE. Jeffersonite.

	(*a*)	(*b*)	(*c*)
Silice...............	44,50	56,0	48,6
Chaux..............	22,15	15,1	18,2
Protoxyde de fer......	12,30	10,0	15,6
— de manganèse.	»	13,5	12,5
Magnésie............	4,00	»	»
Alumine............	14,55	2,0	3,4
Perte par calcination..	1,85	1,0	»
	99,35	97,6	98,3

(*a*) THOMSON, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 607. — (*b*) KÉATING, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI, p. 212. — (*c*) LABOR, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 607.

PYROXÈNE. Diopside compacte ou lherzolite.

	(1)	(2)	(3)
Silice...........	54,64	57,50	55,45
Chaux..........	24,94	16,50	22,60
Oxyde de fer.....	1,08 }	6,00	{ 3,85
Mangan[se] et magn[ie]	2,00 }		{ 0,75
Magnésie........	18,00	18,25	16,75
	100,66	98,25	99,45

	(4)	(5)	(6)
Silice.	55,40	54,83	54,08
Chaux..........	15,70	24,76	23,47
Oxyde de fer...	2,50	0,99 magn.	11,47
Mangan[se] et mag[ie]	0,43	» protox.	10,02
Magnésie.	22,57	18,55 mang.	0,61
Alumine.......	2,83	0,28	»
	99,43	99,41	99,65

	(7)	(8)
Silice.	53,55	50,00
Chaux.................	22,21	24,00
Oxyde de fer.	15,25	10,00
Manganèse et magnésie. ..	8,14	7,00
Magnésie...............	0,73	3,00
Alumine...............	0,14	1,50
	100,02	95,50

(1) L. d'Orrijerfvi, par ROSE. — (2) L. de Massa, par LAUGIER. — (3) (4) *Id.* par NORDENSKIOLD. *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI, p. 376. — (5) L. de Tammara, par BONSDORFF, *id.* — (6) L. de Dalecarlie, par ROSE, *id.*, p. 378. — (7) *Id.* par ROSE, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 603. — (8) *Id.* par VAUQUELIN, *id.*

Pyroxène.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	46,11	58,27	54,25	51,348
Chaux....	5,38	»	1,50	1,836
Magnésie. .	25,87	18,96	14,00	11,092
Protox. de fer	12,70	14,42	24,50	33,924
— de manganèse. .	5,29	6,34	»	»
Alumine...	4,07	2,00	2,25	»
Eau......	0,48	»	1,00	0,500
	99,90	99,99	97,50	98,700

(1) H. de l'île Saint-Paul, par Thomas Muir. — (2) H. de la baie de Baffin, *id.* — (3) H. de la côte du Labrador, par Klaproth, *Ann. de Ch.*, t. LXVII, p. 245. — (4) H. de l'île de Sky, par Muir, *id.*

(*Tr. de Min.*, t. III, p. 607.)

Hypersthène.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Silice.......	37	42,00	42,00	47,0
Alumine.....	27	7,69	12,00	26,0
Chaux......	5	9,80	11,00	8,0
Magnésie....	3	10,94	2,25	2,0
Potasse......	»	»	trace	»
Oxyde de fer.	25	22,65	30,00	15,0
Ox. de mangse	»	1,15	0,25	»
Eau........	»	»	0,75	0,5
Perte.......	3	5,77	1,75	1,5
	100	100,00	100,00	100,0

(*a*) (*b*) Haüy. — (*c*) (*d*) Laugier.

(*Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 431.)

Pyroxène. Augite ou pyroxène noir.

	(1)	(2)	(3)
Silice........	0,5015	0,4939	0,5073
Alumine......	0,0402	0,0600	0,0647
Chaux.......	0,1957	0,2246	0,1890
Magnésie.....	0,1348	0,1393	0,1691
Oxyde de fer..	0,1204	0,0739	0,0726
	0,9926	0,9917	1,0027

(1) A. de Farra. — (2) A. de l'Eifel. — (3) A. de Rhougebirge.

Pyroxène. Augite ou pyroxène noir.

	(4)	(5)
Silice................	0,5055	0,5090
Alumine..............	0,0485	0,0537
Chaux................	0,2229	0,2296
Magnésie.............	0,1304	0,1443
Oxyde de fer..........	0,0796	0,0625
	0,9866	0,9991

(4) A. de l'Etna. — (5) A. de la lave du Vésuve.

(Kudernatsch, *Ann.* de Pogg, t. XXXVIII.)

PYROXYLINE.

	Tr.			Calc.
Carbone.....	22,3	22,5	23,2	22,8
Eau.........	25,5	23,8	26,4	24,6
Acide nitrique	52,2	52,7	50,4	52,6
	100,0	99,0	100,0	100,0

(Péligot, *Rev. sc. et ind.*, 2e série, t. XIII, p. 198.)

Pyroxyline.

Carbone.........	42,77	42,09	43,36
Hydrogène......	6,11	6,27	6,19
Oxygène et cendres	51,12	51,64	50,45
	100,00	100,00	100,00

		Moyenne.
Carbone................	43,10	42,83
Hydrogène..............	6,38	6,24
Oxygène et cendres.......	50,52	50,93
	100,00	100,00

(Schmidt et Hecker, *Rev. sc. et ind.*, 2e série, t. XIV, p. 37.)

PYRRHIT. Minéral du genre zinc.

PYRRHOSIDÉRITE. Voy. Limonite.

PYTOWNITE.

Silice........................	0,47567
Alumine......................	0,29647
Chaux........................	0,09060
Soude........................	0,07600
Peroxyde de fer..............	0,03975
Humidité.....................	0,01980
	0,99829

(Thomson, *Tr. de Min.*, t. I, p. 372.)

Q

ITZ.

. : *Silice.*

. les sous-espèces : QUARTZ HYALIN ; ·ZITE ; AGATE ; SILEX ; QUARTZ TER- QUARTZ RÉSINITE ; JASPE.

Z HYALIN.

. : *Cristal de roche ; améthyste ; prase ; ·rine ; hyacinthe de Compostelle.*

	(1)	(2)	(3)
....	93,0	92,0	92,00
ine...........	6,0	trace	»
x.............	1,0	»	»
e de fer.......	»	»	5,75
de manganèse.	»	»	1,00
....	»	8,0	»

	(4)	(5)	(6)
....	93,5	84,0	76,00
ine.....	»	»	0,25
e de fer..	5,0	8,0	21,66 rouge
....	1,0	1,0	1,00
....	»	7,0	»
			98,91

Q. par BERGMANN, *Elém. de Ch.* de Chaptal, p. 105. — (2) Q. concrétionné de Francfort-sur- , par BUCHOLZ, *Journ. des Mines,* juin 1810, . — (3) Q. rubigineux, par le même, *id.* — rubigineux jaune, *Ann. de Ch.,* t. LXX, p. 54.— . ferrifère, par LAUGIER, *id.*, t. LXIX, p. 324. — . rubigineux rouge, par BUCHOLZ, *id.*, t. LXX,

Z HYALIN.

	(1)	(2)	(3)
....	97,50	99,37	97,75
ine.........	0,25	0,63	0,50
e de fer.....	0,50	trace	»
e manganèse.	0,25	»	»
....	»	»	1,00
....	1,50	»	0,75
	100,00	100,00	100,00

	(4)	(5)	(6)
....	98,5	95,00	94,50
ine..........	0,5	1,75	2,00
x...........	»	1,50	1,50
e de fer......	1,0	0,25	0,25
....	»	1,50	1,75
	100,0	100,00	100,00

Q. améthyste du Brésil, par ROSE. — (2) Q. hya- Madagascar, par BUCHOLZ, *Journ. des Mines*, — (3) Q. commun, par le même, *id.* — (4) Prase, e même, *id.* — (5) (6) Œil-de-chat, par KLA- H, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. III, p. 349.

QUARTZ LYDIEN. Voy. JASPE.

QUARTZ NECTIQUE. Variété du quartz terreux.

Silice.............................	98
Carbonate de chaux.................	2
	100

(VAUQUELIN, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 106.)

QUARTZ RÉSINITE.

Syn. : *Ménilite ; opale ; hydrophane ; hyalite ; fiorite.*

	(1)	(2)	(3)
Silice.............	92,00	90,5	93,5
Alumine...........	trace	»	»
Oxyde de fer.......	»	»	1,0
Eau..............	6,33	10,0	5,0
Perte.............	1,67	»	0,5
	100,00	100,5	100,0

	(4)	(5)	(6)
Silice...........	92,00	82,75	85,00
Alumine...	»	3,50	3,00
Chaux..........	»	0,25	»
Oxyde de fer.....	0,25	3,00	1,75
Carbone	»	»	1,00
Eau.............	7,75	10,00	8,00
Bitume..........	»	»	0,33
Perte...........	»	0,50	0,92
	100,00	100,00	100,00

(1) Hyalite par BUCHOLZ. — (2) Opale, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. I, p. 181. — (3) Opale commune, *id.* — (4) Opale de feu, *id.* — (5) Demi-opale, par STUCKE. — (6) *Id.*, par KLAPROTH.

(*Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 361.)

QUARTZ RÉSINITE.

	(1)	(2)	(3)
Silice.............	87,7	47,81	44,1
Oxyde de fer.......	3,5	38,09	1,0
Alumine..........	1,6	0,93	35,1
Oxyde de manganèse.	»	»	trace
Potasse....	»	»	6,7
Chaux............	»	»	5,5
Magnésie..........	»	»	1,4
Eau..............	6,2	13,17	5,3
	99,0	100,00	99,1

(1) Résinite de Hongrie, par KLAPROTH, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, p. 109. — (2) *Id.*, par BEUDANT, *id.* — (3) R. de Norwége, par SVANBERG, *R. sc. et ind.*, t. IX, p. 163.

QUARTZ RÉSINITE.

	(4)	(5)
Silice	85,5	95,5
Oxyde de fer	0,5	0,8
Alumine	1,0	»
Chaux	0,5	0,2
Eau	11,0	3,0
Perte	1,5	»
	100,0	99,5

(4) R. de Ménilmontant, par KLAPROTH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 220. — (5) R. de Zimapan, par SCHAFFGOTSCH, *R. sc. et ind.*, t. XXV, p. 227.

HYDROPHANE.

	(*a*)	(*b*)	(*c*)	(*d*)
Silice	93,00	10,0	18,0	82,9
Alumine	1,00	40,0	131,0	5,8
Magnésie	»	»	5,0	»
Oxyde de fer	»	trace	trace	0,1
Eau	»	»	»	5,8
Matières volatiles	5,25	»	»	»
Base onctueuse	»	50,0	»	»
Perte	»	»	»	5,4
	99,25	100,0		100,0

(*a*) KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. VIII, p. 323. — (*b*) GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 26.— (*c*) MEYER, *id.* — (*d*) WIEGLEB, *id.*

QUARTZITE.

Syn. : *Quartz compacte.*

Silice	97,75
Alumine ferrugineuse	0,50
Eau	1,00
Perte	0,75
	100,00

(BUCHOLZ, *Ann. de Ch.*, t. LXX, p. 52.)

QUARTZ CUBIQUE. Voy. BORATE MAGNÉSIO-CALCAIRE de Lunebourg.

QUASSIA. Racine.

Huile volatile, une trace.
Principe amer de quassia.
Gomme.
Fibre ligneuse.
Oxalate, tartrate, sulfate et hydrochlorate de chaux.

(MORIN, *Journ. de Pharm.*, t. VIII, p. 57.)

QUASSITINE. $C^{40}H^{28}O^{12}$.

	Tr.			Calc.
Carbone	66,5421	66,6309	66,7725	66,912
Hydrogène	6,8847	6,8884	6,9048	6,827
Oxygène	26,5732	26,4807	26,3227	26,261
	100,0000	100,0000	100,0000	100,000

(WIGGERS, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. II, p. 241.)

QUERCIE.

Tannin	40
Acide gallique	26
Huile et matière résineuse	10
Extractif	6
Quercie	70
Résidu ou ligneux	248
	400

(SCUTTERGOOD, *Journ. de Pharm.*, t. XV, p. 552.)

QUILLAIA SAPONARIA.

Matière piquante, mousseuse, soluble dans l'eau et dans l'alcool.
Matière grasse et chlorophylle.
Matière colorante brune.
Gomme.
Acide libre.
Malate de chaux ?
Amidon.
Hydrochlorate de potasse et phosphate de chaux.
Oxyde de fer.
Ligneux.

(HENRY et BOUTRON-CHARLARD, *Journ. de Ph.*, t. XIV, p. 250.)

QUINATE D'ARGENT.

$AgO,C^{14}H^{11}O^{11}$.

	(1)	(2)	(3)
Carbone	107,00	28,457	28,46
Hydrogène	13,72	3,823	3,65
Oxygène	110,00	29,394	29,00
Oxyde d'argent	145,16	38,326	38,89
	375,88	100,00	100,00

	(4)	(5)
Carbone	29,408	28,997
Hydrogène	3,746	3,694
Oxygène	28,820	29,121
Oxyde d'argent	38,326	38,188
	100,000	100,000

(1) (3) Calculé. — (2) (4) (5) WOSKRESENSKY, *Rép. de Ch. sc. et ind.*, t. V, p. 238.

QUINATE DE CHAUX. $CaO,\bar{Q},10HO$.

Acide quinique.....	2506,3	87,56	100
Chaux............	356,0	12,44	
Quinate desséché...	2862,3	71,79	100
Eau..............	1123,8	28,21	
Quinate cristallisé..	3986,1		

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 192.)

QUINATE DE CINCHONINE.

Cinchonine....................	165,4
Acide..........................	100,0
	265,4

(HENRY fils et PLISSON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLI, p. 331.)

QUINATES DE CUIVRE.

1° $2CuO,C^{14}H^{10}O^{10}$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	33,008	107,006	33,584
Hydrogène..	3,940	12,479	3,917
Oxygène....	31,931	100,000	31,388
Ox. de cuivre	31,121	99,140	31,111
	100,000	318,625	100,000

(WOSKRESENSKY.)

2° $2CuO,C^{14}H^{18}O^{15}$.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	28,3570	28,755	107,00
Hydrogène..	4,7907	4,854	18,70
Oxygène.....	40,0853	40,001	150,00
Ox. de cuivre	26,7670	26,390	99,14
	100,0000	100,000	374,84

	(4)	(5)
Carbone.............	29,0250	28,547
Hydrogène...........	4,9046	4,993
Oxygène.............	39,8124	40,016
Oxyde de cuivre.......	26,2580	26,444
	100,0000	100,000

(1) (2) (4) WOSKRESENSKY, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. V, p. 239. — (3) (5) Calculé.

QUINATE DE PLOMB. $4PbO,C^{14}H^{8}O^{8}$.

	Tr.	
Carbone.............	13,7908	15,232
Hydrogène...........	1,2520	1,487
Oxygène.............	11,5952	»
Oxyde de plomb.......	73,3620	»
	100,0000	

QUINATE DE PLOMB.

	Calc.	
Carbone..............	107,00	14,177
Hydrogène............	9,98	1,323
Oxygène..............	80,00	10,599
Oxyde de plomb.......	570,81	73,901
	767,79	100,000

(WOSKRESENSKY, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. V, p. 242.)

QUINATE DE QUININE.

Quinine.......................	194,2
Acide.........................	100,0
	294,2

(HENRY fils et PLISSON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLI, p. 331.)

QUINCYTE. Voy. MAGNÉSITE.

QUINHYDRONE. $C^{25}H^{10}O^{8}$.

	Tr.	Calc.
Carbone................	66,32	67,00
Hydrogène..............	4,64	4,45
Oxygène................	29,04	28,55
	100,00	100,00

(WOEHLER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

QUININE. $C^{20}H^{12}AzO^{2}$.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone....	75,02	75,76	74,06	74.32
Azote.......	8,45	8,11	8,55	»
Hydrogène..	6,66	7,52	7,50	7,65
Oxygène....	10.43	8,61	8,91	»
	100,56	100,00	99,02	

(a) DUMAS et PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIV, p. 191. — (b) LIEBIG, *id.*, t. XLVII, p. 176. — (c) (d) REGNAULT, *id.*, t. LXVIII, p. 115.

	Calc.	
Carbone..............	1528,75	74,39
Azote.................	177,03	8,62
Hydrogène............	149,75	7,25
Oxygène..............	200,00	9.74
	2055,53	100,00

QUINOLÉINE. $C^{38}H^{20}Az^{2}$.

Carbone..............	2850,0	82,60
Hydrogène............	250,0	7,25
Azote................	350,0	10,15
	3450,0	100,00

(GERHARDT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 198.)

QUINONE. $C^{25}H^{8}O^{8}$.

	(1)	(2)	(3)
Carbone	67,09	67,37	67,61
Hydrogène	3,70	3,70	3,59
Oxygène	29,21	28,93	28,80
	100,00	100,00	100,00

(1) WOSKRESENSKY. — (2) WOEHLER. — (3) Calculé.

(*Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

QUINONE ET CHLORE. $C^{12}H^{2}Cl^{2}O^{6}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	34,018	34,351
Hydrogène	0,848	0,934
Chlore	49,445	49,733
Oxygène	15,629	14,982
	99,940	100,000

(WOSKRESENSKY, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

QUINQUINA.

Une once contient en parties extraites par l'eau bouillante :

	Grains.
Nitrate de potasse	20,0
Muriate de chaux	6,0
— de magnésie	4,0
— d'alumine	1,5
Mucilage	60,0
Poudre rougeâtre	40,0
	131,5

QUINQUINA. L'extrait produit de décoctions évaporées d'une once de quinquina ayant été carbonisé et incinéré, a donné 19 grains de *cendres* ainsi composées :

	Grains.
Carbonate de potasse	3,0
Muriate —	6,0
Carbonate de chaux	3,0
Magnésie blanche	2,5
Alumine	4,5
	19,0

(BERTHOLLET, *Ann. de Ch.*, t. XVI, p. 177.)

QUINQUINA de Saint-Domingue. Écorce

Carbonate de potasse	10
Sulfate —	12
Hydrochlorate —	38
Phosphate de chaux	20
Carbonate —	120
Silice	4

(FOURCROY, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. IV, p. 259.)

QUINQUINA. Racine.

Très-peu de résine	
Matière colorante	33
Amidon	13
Acide gallique	tr

(LAUBERT, *Manuel pour les Chim.*, 1820, p. 55.)

QUINQUINA rouge (cinchona oblongifolia).

Kinate de cinchonine.
Kinate de quinine.
Kinate de chaux.
Rouge cinchonique.
Matière colorante jaune.
Ligneux.
Amidon.

QUINQUINA gris (cinchona condaminea).

Cinchonine unie à l'acide kinique.
Matière grasse verte.
Matière colorante rouge, très-peu soluble
Matière colorante rouge, soluble (tannin)
Matière colorante jaune.
Kinate de chaux.
Gomme.
Amidon.
Ligneux.

QUINQUINA jaune (cinchona cordifolia).

Kinate de quinine.
Rouge cinchonique.
Matière colorante rouge soluble (tannin).
Matière grasse.
Kinate de chaux.
Amidon.
Ligneux.
Matière colorante jaune.

(PELLETIER et CAVENTOU, *Ann. de Ch. et de P* t. XV, p. 355.)

QUINQUINA. Quina bicolore. Écorce.

Chlorophylle.
Cire.
Matière grasse.
Acide végétal.
Matière résineuse.
Principe amer.
Matière gommeuse.

(PELLETIER et PÉTROZ, *Journ. de Pharm.*, t. II, p. 4

QUINQUINA. Kina nova.

Adipocire.
Substance rouge analogue à la résine.
Matière colorante jaune.
Tannin.
Gomme.
Amidon.
Fibre ligneuse.
Acide kinovique.

(*Répert.*, t. XII, p. 195.)

QUINQUINA de Carthagène.

Matière colorante jaune.
Tannin qui précipite les sels à base de fer, d'un brun noirâtre; mais le précipité est vert, si la dissolution contient du rouge de quinquina.
Rouge de quinquina.
Kinate de kinine et de cinchonine.
Gomme.
Amidon.
Fibre ligneuse.
Kinate de chaux.

QUINQUINA de Sainte-Lucie.

Matière très-amère, peu soluble dans l'eau, très-soluble dans les acides, avec lesquels elle forme des composés incristallisables.
Matière analogue au rouge de quinquina.
Acide qui, comme l'acide kinique, forme avec la chaux et la magnésie des sels très-solubles, qui précipite l'acétate de plomb, à moins que celui-ci ne soit précipité par une substance étrangère.

(PELLETIER et CAVENTOU, *Répert.*, t. XII, p. 203.)

R

RACÉMATES D'AMMONIAQUE.

SEL NEUTRE. $AzH^4O,C^4H^2O^5$.

	Calc.		Tr.
Carbone	305,75	26,41	26,76
Hydrogène	74,86	6,47	6,54
Oxygène	600,00	51,83	51,23
Azote	177,04	15,29	15,47
	1157,65	100,00	100,00

(FRÉSÉNIUS.)

SEL ACIDE. $AzH^4O,C^8H^4O^{10},HO$.

	Calc.		Tr.	
Carbone	611,50	29,11	29,35	28,93
Hydrogène	112,31	5,34	5,43	5,35
Oxygène	1200,00	57,12	56,73	57,35
Azote	177,04	8,43	8,49	8,37
	2100,85	100,00	100,00	100,00

(FRÉSÉNIUS.)

RACÉMATE D'ARGENT.

Oxyde d'argent	63,527	63,60
Acide	36,473	36,40
	100,000	100,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 30.)

RACÉMATE DE BARYTE. BaO,R,$\frac{5}{2}$HO.

	Calc.	
Baryte	956,88	46,25
Acide racémique	830,71	40,15
Eau	281,20	13,60
	2068,79	100,00

RACÉMATE DE BARYTE.

	Tr.		
Baryte	46,17	46,11	46,24
Acide racémique	40,08	40,05	40,14
Eau	13,75	13,84	13,62
	100,00	100,00	100,00

(FRÉSÉNIUS.)

RACÉMATE DE CHAUX. CaO,R,4HO.

	Calc.		Tr.
Chaux	356,02	21,75	21,59
Acide racémique	830,71	50,76	50,38
Eau	449,92	27,49	28,03
	1636,65	100,00	100,00

(FRÉSÉNIUS.)

RACÉMATE DE CUIVRE. CuO,R,2HO.

	Calc.		Tr.	
Ox. de cuivre	495,70	31,95	31,58	31,93
Ac. racémiq.	830,71	53,55	52,95	53,51
Eau	224,96	14,50	15,47	14,56
	1551,37	100,00	100,00	100,00

(FRÉSÉNIUS.)

RACÉMATE DE MAGNÉSIE.

MaO,R,5HO.

	Calc.		Tr.
Magnésie	258,25	15,64	15,59
Acide racémique	850,71	50,31	50,16
Eau	562,40	34,05	34,25
	1671,36	100,00	100,00

(FRÉSÉNIUS.)

RACÉMATE DE MANGANÈSE.

MnO,R,HO.

	Calc.		Tr.
Protox. de mang^se	445,89	32,10	31,52
Acide racémique.	830,71	59,80	58,80
Eau...........	112,48	8,10	9,68
	1389,08	100,00	100,00

(Frésénius.)

RACÉMATE DE NICKEL.

NiO,R,5HO.

	Calc.		Tr.
Nickel.........	469,68	25,21	25,47
Acide racémique.	830,71	44,59	45,08
Eau...........	562,40	30,20	29,45
	1862,79	100,00	100,00

(Frésénius.)

RACÉMATES DE POTASSE.

Sel neutre. KO,R,2HO.

	Calc.		Tr.
Potasse.........	589,92	35,84	35,78
Acide racémique.	830,71	50,48	50,36
Eau...........	224,96	13,68	13,86
	1645,59	100,00	100,00

(Frésénius.)

Sel acide. KO,2R,HO.

	Calc.		Tr.
Potasse.......	589,92	24,96	24,95
Ac. racémique.	1661,42	70,28	70,25
Eau..........	112,48	4,76	4,80
	2363,82	100,00	100,00

(Frésénius.)

RACÉMATES DE SOUDE.

Sel neutre. Na,R.

	Calc.		Tr.
Soude.........	390,90	31,99	31,97
Acide racémique.	830,71	68,01	67,94
	1221,61	100,00	99,91

Sel acide. NaO,2R,3HO.

	Calc.		Tr.
Soude........	390,90	16,36	16,28
Ac. racémique.	1661,42	69,52	69,17
Eau..........	337,44	14,12	14,55
	2389,76	100,00	100,00

(Frésénius.)

Racémate de soude et d'ammoniaque.

NaO,AzH⁴O,R,2HO.

	Calc.		Tr.
Soude........	390,90	15,01	15,08
Ammonium....	326,95	12,55	11,32
Ac. racémique.	1661,42	63,80	62,66
Eau..........	224,96	8,64	9,94
	2604,23	100,00	100,00

(Frésénius.)

RACÉMATE DE STRONTIANE.

SrO,R,4HO.

	Calc.		Tr.
Strontiane......	647,29	33,60	33,44
Acide racémique	830,71	43,13	42,70
Eau...........	449,92	23,27	23,86
	1927,92	100,00	100,00

(Frésénius, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 166.)

RADELERZ. Voy. Bournonite.

RADIOLITE. Voy. Mésotype.

RAISIN. Suc du verjus.

Tartre.
Sulfate de potasse.
— de chaux.
Acide citrique en abondance.
— malique (peu).
Principe extractif.
Eau.

Raisin. Suc du raisin mûr.

Pulpe fibreuse et calcaire.
Fécule glutineuse.
Sucre cristallisable.
— incristallisable.
Gomme.
Matière colorante.
Pas d'acides.

(Proust, *Ann. de Ch.*, t. LVII, p. 164.)

Raisin. Suc examiné aux différentes époques de la maturation (100 gr.).

Dates.	Densité.	Rapport d'acidité.	Poids du résidu dans le vide.	Crème de tartre.	Gomme.	Poids du sirop.	Cendres.
1er septembre...	1,021	3,55	5,25	0,550	traces.	traces.	0,400
6 — ...	1,028	2,44	5,60	0,640	0,060	*id.*	0,480
10 — ...	1,032	1,92	5,95	0,690	0,150	*id.*	0,550
15 — ...	1,051	1,82	6,20	0,750	0,200	*id.*	0,590
22 — ...	1,055	1,54	6,28	0,784	0,320	1,08	0,660
30 — ...	1,060	1,28	6,34	0,805	0,360	2,61	9,692
5 octobre......	1,062	1,25	7,37	0,848	0,491	2,92	0,750
9 —	1,064	1,23	7,55	0,860	0,613	3,45	0,754
16 —	1,068	1,22	7,59	0,950	0,784	4,74	0,852

(Couverchel, *Journ. de Pharm.*, t. VII, p. 268.)

Raisin. Cendre de raisin.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)
Potasse......	66,33	65,04	71,85	62,74	41,65	46,88	27,86	29,45	44,15	37,30
Soude.......	0,32	0,42	1,20	2,65	1,13	1,61	»	»	3,44	2,43
Chaux.......	5,20	3,37	3,39	5,11	20,31	21,73	32,17	35,56	36,04	43,67
Magnésie.....	3,27	4,73	3,97	3,95	6,01	4,45	8,52	8,59	4,76	1,04
Oxyde ferrique	0,72	0,42	0,91	0,40	2,10	1,97	0,45	0,64	0,54	0,65
Ox. manganoso-manganique.	0,82	0,74	0,09	0,30	0,75	0,51	0,34	0,45	0,10	»
Ac. phosphoriq.	15,37	16,57	14,07	17,04	19,57	15,66	27,00	21,05	7,05	9,58
— sulfurique..	5,19	5,54	3,65	4,89	3,48	3,88	2,39	2,60	1,82	3,59
Chlore.......	0,74	1,02	0,47	0,70	0,49	0,71	0,26	0.35	0,84	0,96
Silice........	1,99	2,09	1,19	2,18	3,46	2,57	0,95	1,27	1,21	0,72

(1) Verjus petit Bourgogne. — (2) Moût de ces mêmes raisins. — (3) *Id.* des raisins mûrs verts. — (4) Enveloppes bleues de raisin bleu. — (5) *Id.* vertes de raisin vert. — (6) Graines de raisin bleu. — (7) *Id.* de raisin vert. — (8) Bois de raisin bleu. — (9) *Id.* du même raisin.

(Crasso, *R. sc. et ind.*, janvier 1848.)

RANDANITE.

Syn. : *Silice gélatineuse.*

Eau, ac. carbonique, mat. organique	10,00
Sables divers par décantation......	0,80
Silice gélatineuse................	87,20
Fer et alumine...................	2,00
Chaux et magnésie..............	traces.
	100,00

(Fournet, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, p. 114.)

RAPHILITE.

Silice.........................	56,478
Alumine......................	6,160
Chaux........................	14,750
Protoxyde de fer..............	5,389
— de manganèse.......	0,447
Magnésie.....................	5,451
Potasse......................	10,533
Eau..........................	0,500
	99,708

(Thomson, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 415.)

RAPIDOLITE. Voy. Wernérite.

RATOFKITE. Voy. Chaux fluatée.

RAZOUMOFFSKINE. Voy. Halloysite.

RAZOUMUSTSKINE. Voyez Magnésie carbonatée.

RÉALGAR. Voy. Arsenic sulfuré rouge.

RÉGLISSE. Racine.

Fécule amylacée.
Albumine végétale.
Matière sucrée qui se rapproche des résines.
Acides phosphorique et malique combinés à la chaux et à la magnésie.
Huile résineuse brune et épaisse qui donne de l'âcreté aux décoctions de réglisse.
Matière cristalline qui a l'aspect d'un sel.
Ligneux ou squelette végétal.

(Robiquet, *Ann. de Ch.*, t. LXXII, p. 159.)

REINMANIT. Voy. Allophane.

RÉISSITE. Voy. REUSSINE.

RENONCULE. CIMICIFUGA RACEMOSA.

Matière grasse.
Gomme.
Résine.
Fécule.
Tannin.
Cire.
Acide gallique.
Sucre.
Huile.
Matière colorante noire.
— verte.
Ligneux.
Sels de potasse, de chaux, de magnésie et fer.

(TILGMANN.)

RENOUÉE (polygonum tinctorium). Feuilles fraîches.

Indigotine.
Résine rouge.
Chlorophylle verte, devenant chlorophylle jaune par son contact avec l'éther.
Acide libre.
Matière verte de Chevreul.
Alumine.
Gomme.
Pectine combinée à la potasse.
Oxalate de chaux.
Sulfate de potasse.
Chlorure de potassium.
Magnésie.
Oxyde de fer.
Silice.
Ligneux.
Principe odorant.

(*Journ. de Pharm.*, t. XXVI, p. 341.)

RENOUÉE.

Eau	66,66
Ligneux	7,40
Indigo (y compris le gluten, le brun et le rouge d'indigo)	1,00
Matière colorante jaune rougeâtre, soluble dans l'eau; Matière colorante rouge, soluble dans l'alcool et dans l'éther	5,40
Chlorophylle	6,10
Cire	2,32
Albumine	1,20
Gomme	0,90
Tannin	0,40
Nitrate de potasse	0,64
Acétate de potasse	2,94
A reporter	94,96
Report	94,96
Chlorure de potassium	0,60
— de calcium	0,71
Sulfate de potasse	0,81
Phosphate de potasse	0,42
Silice	1,54
Principe aromatique ou huile essentielle avec acide acétique libre; Malate de potasse; Chlorure de magnésium; Carbonate de chaux	0,96
	100,00

(*Journ. de Pharm.*, t. XXVI, p. 364.)

RENSSELOERITE.

Silice	59,75
Chaux	1,00
Magnésie	32,90
Peroxyde de fer	3,40
Eau	2,85
	99,90

(BECK, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 779.)

RESINASPHALTE. Voy. RÉTINITE.

RÉSINES. Voy. TÉRÉBENTHINE; POIX RÉSINE; COLOPHANE; ACIDE SILVIQUE; ACIDE PICRIQUE; ACIDE PIMARIQUE; ACIDE PYROMARIQUE; COPAHU; RÉSINE ÉLÉMI; BÉTULINE; RÉSINE ANIMÉE; EUPHORBE; BENJOIN; BAUME DE LA MECQUE; BAUME DU PÉROU; BAUME DE TOLU; STYRAX; BDELLIUM; GAÏAC; LAQUE; DAMMARINE; MASTIC; SANGDRAGON; SANDARAQUE; TACAMAHACA; LABDANUM; RÉSINE DE PASTO; CIRE DE PALMIER; JALAP; CASTORÉUM; COPAL; TOURBES; OPIUM; ANTIARINE; TANNIN; ASSA-FOETIDA; ENCENS; GOMME-GUTTE; SAGAPENUM; COPALE FOSSILE; MASOPINE.

Voy. ci-après.

RÉSINE DE L'ACIDE MÉCHLOÏQUE. $C^{10}H^{8}O^{8}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	47,297	46,987
Hydrogène	3,777	3,835
Oxygène	48,926	49,178
	100,000	100,000

(*Tr. de Ch.* de Berzelius.)

RÉSINE D'ALDÉHYDE.

Carbone	65,6780
Hydrogène	7,0830
Oxygène	27,2487
	100,0097

(*T. de Ch.* de Berzelius.)

Résine ammoniaque. $C^{40}H^{25}O^{9}$.

	Tr.		Calc.
Carbone.........	71,78	72,07	71,61
Hydrogène......	7,55	7,63	7,80
Oxygène........	20,67	20,30	21,09
	100,00	100,00	100,50

(Johnston, *Rev. sc. et ind.*, t. XIV, p. 519.)

Voy. Gomme ammoniaque.

Résine animée. $C^{30}H^{43}O$.

		Calc.	Tr.
Carbone........	3056,80	85,5	84,6
Hydrogène......	411,80	11,5	11,5
Oxygène........	100,00	3,1	3,9
	3568,60	100,0	100,0

(Laurent, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 315.)

Résine de l'arbre a brai. $C^{30}H^{43}O$.

	Calc.	Tr.
Carbone.................	85,66	85,3
Hydrogène...............	11,33	11,7
Oxygène.................	3,01	3,0
	100,00	100,0

(Dumas, *Inst.*, 1839.)

Résine du baume du Pérou. Voy. Baumes.

Résine du baume de Tolu. Voy. Baumes.

Résine de bdellium. Voy. Baumes.

Résine biliaire. Voy. Acide choloïdique.

Résine de calophyllum. $C^{14}H^{9}O^{4}$.

	Tr.			
Carbone.	67,22	67,43	67,59	67,63
Hydrog..	7,31	7,34	7,25	7,29
Oxygène.	25,47	25,23	25,16	25,08
	100,00	100,00	100,00	100,00

	Calc.	
Carbone................	1050,0	67,2
Hydrogène..............	112,5	7,2
Oxygène................	400,0	25,6
	1562,5	100,0

(Léwy, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. X, p. 382.)

Résine de cannelle. Voy. Cannelle.

Résine de copahu. Voy. Baumes.

Résine de copaïne. $C^{40}H^{31}O^{4}$.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.........	79,12	79,26	79,53
Hydrogène......	10,01	10,15	10,06
Oxygène........	10,87	10,59	10,41
	100,00	100,00	100,00

(a) Fritzsche. — (b) Rose. — (c) Calculé.

(*L'Institut*, 1839.)

Résine Cowdie de la Nouvelle-Zélande, séchée à 176°. $C^{8}H^{31}O^{12}$.

	Tr.	Calc.
Carbone.................	75,46	75,23
Hydrogène..............	9,76	9,73
Oxygène................	14,78	15,04
	100,00	100,00

(Thomson, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

Résine de la cire de palmier.

Carbone............	83,1	83,7	83,3
Hydrogène.........	11,5	11,5	»
Oxygène...........	5,4	4,8	»
	100,0	100,0	

(Boussingault, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 23.)

Résine élastique. Voy. Bitume élastique.

Résine élémi.

Carbone........	83,25	82,85	82,29
Hydrogène......	11,34	11,24	11,11
Oxygène........	5,41	5,91	6,60
	100,00	100,00	100,00

(H. Rose, *l'Institut*, 1839.)

Résine A soluble dans l'alcool. $C^{40}H^{32}O^{4}$.

	Tr.			Calc.
Carbone.	78,93	78,15	78,82	79,27
Hydrog. .	10,57	10,30	10,43	10,36
Oxygène.	10,50	11,55	10,75	10,37
	100,00	100,00	100,00	100,00

Résine B, peu soluble dans l'alcool. $C^{40}H^{33}O$.

	Tr.		Calc.
Carbone.........	85,30	85,00	85,66
Hydrogène......	11,92	11,83	11,53
Oxygène........	2,88	3,17	2,81
	190,10	100,00	100,00

(Johnston, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 522.)

Résine euphorbe. $C^{14}H^{12}O$.

	Tr.		Calc.
Carbone.........	81,32	81,33	81,08
Hydrogène.......	11,06	11,19	11,34
Oxygène........	7,62	7,48	7,58
	100,00	100,00	100,00

(H. Rose, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

Résine des excréments.

Eau	70,00
Fibre végétale	24,08
Résine verte et acide gras	1,52
Matière biliaire (indécomposée)	0,60
Matière extractive particulière (bubuline de Morin)	1,60
Albumine	0,40
Résine biliaire	1,80
	100,00

(Morin, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

Résine fossile. Voy. Copale fossile.

Résine de gaïac.

Résine de baume particulière, soluble dans l'éther et dans l'ammoniaque.	18,7
Résine de baume particulière, soluble dans l'éther, mais non dans l'ammoniaque	58,3
Résine soluble dans l'ammoniaque, et insoluble dans l'éther	11,3
Matières étrangères	11,7
	100,0

(John, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

Résine de Highgate. Voy. Copale fossile.

Résine d'Ipomoea (Pararhodéorétine).

$C^{42}H^{34}O^{18}$.	Tr.	Calc.
Carbone	58,64	58,88
Hydrogène	8,13	7,84
Oxygène	33,23	33,28
	100,00	100,00

(Kayser, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

Résine jaune. Voy. Poix-résine.

Résine de Maynas.

Carbone.	67,22	67,43	67,59	67,63
Hydrog..	7,31	7,34	7,25	7,29
Oxygène.	25,47	25,23	25,16	25,08
	100,00	100,00	100,00	100,00

(Léwy, *C. R.*, t. XVIII.)

Résine de myrrhe. $C^{24}H^{16}O^{4}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	74,782	75,04
Hydrogène	8,060	8,31
Oxygène	17,158	16.65
	100,000	100,00

(Rieckoldt, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

Résine olibanum. $C^{32}H^{28}O$.

				Calc.
Carbone.	85,07	84,66	85,23	85,61
Hydrog..	11,26	11,25	11,29	11,18
Oxygène.	3,64	4,09	3,48	3.21
	99,97	100,00	100,00	100,00

(Stenhouse, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.)

Résine de pasto. $C^{8}H^{4}O$.

(Boussingault, *Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. II, p. 395.)

Résine du rétinasphalte. $C^{40}H^{27}O^{6}$.

	Tr.		
Carbone	75,89	76,26	75,88
Hydrogène	8,85	8,80	3,68
Oxygène	15,26	14,94	15,44
	100,00	100,00	95,00

	Tr.		Calc.
Carbone	76,26	78,08	76,53
Hydrogène	8,55	8,70	8,44
Oxygène	15,19	13,22	15.00
	100,00	100,00	99,97

(Johnston, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 519.)

Résines de rhubarbe.

Résine alpha ou érythrorétine. $C^{9}H^{4}O^{5},2PbO$.

Carbone	16,84	16,97
Hydrogène	1,37	1,24
Oxygène	12,52	12,43
Oxyde plombique	69,27	69,35
	100,00	99,99

Résine bêta ou phaïorétine. $C^{16}H^{8}O^{7}$.

	(1)	(2)	Calc.
Carbone	58,89	59,86	60,27
Hydrogène	4,35	5,15	4,95
Oxygène	36,76	34,99	34,46
	100,00	100,00	99,68

(1) Résine libre. — (2) Résine combinée à l'oxyde plombique.

Résine-gamma, ou aporétine.

Carbone	58,89
Hydrogène	4,35
Oxygène	36,76
	100,00

(Doepping et Schlossberger, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

Résine de sagapénum.

	Tr.	
Carbone	70,05	70,83
Hydrogène	8,51	8,63
Oxygène	21,44	20,54
	100,00	100,00

(Johnston, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 521.)

Résine de scammonée. $C^{20}H^{35}O^{20}$.

	Tr.		
Carbone	56,08	55,85	54,82
Hydrogène	7,93	7,84	7,70
Oxygène	35,99	36,31	37,48
	100,00	100,00	100,00

	Calc.	
Carbone	55,17	55,92
Hydrogène	7,63	7,53
Oxygène	37,20	36,55
	100,00	100,00

(Johnston, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 518.)

Résine de Settling-Stones en Northumberland.

Carbone	85,133
Hydrogène	10,853
Cendres	3,256
Perte	0,758
	100,000

(Johnston, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 66.)

Résine du succin.

Carbone	78,786
Hydrogène	10,171
Oxygène	11,129
	100,086

(Schrötter, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

Résines de la tourbe de Frise.

Résine alpha. $C^{30}H^{40}O^{9}$.
Résine bêta. $C^{77}H^{67}O^{9}$.
Résine gamma. $C^{101}H^{94}O^{9}$.
Résine delta. $C^{131}H^{121}O^{9}$.

Résines de la tourbe. Espèces légères.

Résine alpha. $C^{18}H^{22}O^{8}$.
Résine delta. $C^{90}H^{84}O^{6}$.

(Mulder, *Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. II, p. 397.)

Résine du xanthorea hastilis de la Nouvelle-Hollande.

Résine.
Gomme spongieuse (atomes).
Acide benzoïque.
Huile volatile âcre, jaune, odorante.

(Laugier, *Ann. de Ch.*, t. LXXVI, p. 276.)

Résine du xanthorea hastilis. $C^{30}H^{23}O^{10}$.

	Tr.		Calc.
Carbone	67,67	68,085	70,37
Hydrogène	5,75	5,707	6,60
Oxygène	26.58	26,208	23,02
	100,00	100,000	99,99

(Johnston, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 515.)

RÉSINÉINE. $C^{20}H^{15}O$.

	Tr.	Calc.
Carbone	84,6	84,4
Hydrogène	10,7	10,3
Oxygène	4,7	5,3
	100,0	100,0

(Frémy.)

RÉSINÉONE. $C^{10}H^{9}O$.

	Tr.		Calc.
Carbone	78,6	77,8	78,3
Hydrogène	11,6	11,7	11,5
Oxygène	9,8	10,5	10,2
	100,0	100,0	100,0

(Frémy.)

RÉSINITE. Voy. Quartz résinite.

RÉSINONE. $C^{29}H^{25}O$.

	Tr.	Calc.
Carbone	85,07	85,23
Hydrogène	11,20	11,05
Oxygène	3,73	3,71
	100,00	99,99

(Frémy, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 15.)

RÉTINALITE.

Silice	40,550
Soude	18,832
Magnésie	18,856
Alumine	0,300
Peroxyde de fer	0,620
Eau	20,000
	99,158

(Thomson, *Tr. de Min.*, t. I.)

RÉTINAPHTE. $C^{14}H^{8}$.

	Tr.		
Carbone	91,69	91,62	91,86
Hydrogène	8,57	9,05	9,02
	100,26	100,67	100,88

	Calc.	
Carbone	267,82	91,46
Hydrogène	25,00	8,53
	292,82	99,99

(Pelletier et Walter, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 279.)

RÉTINASPHALTE. Voy. RÉTINITE.

RÉTINE.

Eau	92,90
Matière grasse saponifiable / — phosphorée	0,85
Albumine	6,25
	100,00

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLV, p. 220.)

RÉTINITE. Voy. FELDSPATH RÉSINITE.

RÉTINITE. $C^{12}H^{9}O$.

Syn. : *Résinasphalte ; rétinasphalte.*

RÉTINITE de Moravie.

	Tr.	Calc.
Carbone	80,700	80,41
Hydrogène	10,623	10,61
Oxygène	8,677	8,93
Résine	100,000	99,95

(SCHRÖTTER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

RÉTINITE.

	(1)	(2)	(3)
Résine	55	55,5	91
Asphalte	44	42,5	9
Terre	3	1,5	»
	99	99,5	100

(1) R. de Bovey, par HATCHETT, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. II, p. 438. — (2) R. du cap Sable, par TROOST, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 697. — (3) R. de Halle, par BUCHOLZ, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 499.

RÉTINOLE. $C^{32}H^{16}$.

Carbone	92,49	92,42
Hydrogène	7,76	8,11
	100,25	100,53

RÉTINYLE. $C^{9}H^{6}$.

	Tr.		
Carbone	90,25	90,35	90,55
Hydrogène	10,05	10,06	10,11
	100,30	100,41	100,66

	Tr.	Calc.
Carbone	90,43	90,17
Hydrogène	10,09	9,83
	100,52	100,00

(PELLETIER et WOHLER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 287.)

REUSSINE d'Égra en Bohême.

Sulfate de soude	66,04
— de magnésie	31,35
— de chaux	0,42
Chlorure de magnésie	2,19
	100,00

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. II, p. 165.)

RHÉINE. $C^{38}H^{30}O^{19}$.

	(1)	(2)	Calc.
Carbone	55,472	54,449	55,591
Hydrogène	4,698	5,130	4,927
Oxygène	39,830	40,420	39,482
	100,000	99,999	100,000

(1) Résine libre. — (2) Combinaison barytique.

(BRANDES et LEBER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

RHÉNITE. Voy. CUIVRE HYDRO-PHOSPHATÉ.

RHODALITE.

Silice	55,90
Alumine	8,30
Peroxyde de fer	11,40
Oxyde de manganèse	une trace
Chaux	1,10
Magnésie	0,60
Eau	22,00
	99,30

(RICHARDSON, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 495.)

RHODALOSE. Voy. COBALT SULFATÉ.

RHODÉORÉTINE. $C^{42}H^{36}O^{21}$.

	Tr.		Calc.
Carbone	55,16	55,23	55,54
Hydrogène	8,39	7,98	7,83
Oxygène	36,45	36,79	36,63
	100,00	100,00	100,00

(KAYSER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

RHODÉORÉTINOL.

Carbone	66,95
Hydrogène	10,67
Oxygène	22,38
	100,00

(KAYSER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

RHODIUM. Rh. Dens[a] 10,64.

RHODIZITE. Voy. MAGNÉSIE BORATÉE.

RHODIZONATE DE PLOMB.

$3PbO,C^{7}O^{7}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	9,47	9,87
Oxygène	14,36	12,93
Oxyde de plomb	76,17	77,20
	100,00	100,00

(THAULOW, *Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 118.)

RHODOCHROLITE. Voy. MANGANÈSE CARBONATÉ.

RHODOCHROME. Voy. SERPENTINE.

RHODODENDRON. Feuilles desséchées.

Clorophylle résineuse	6,5
Matière amère et acerbe, brune, soluble dans l'eau et l'esprit-de-vin aqueux	37,6
Matière brune pulvérulente, soluble dans les alcalis et les acides végétaux, insoluble dans l'eau, l'esprit-de-vin, l'éther et les huiles	13,9
Matière extraite par la potasse	22,4
Fibre ligneuse	18,7
Perte	0,9
	100,0

(STOLZE, *Ann. de Berlin pour la Pharm.*, 1817, p. 45.)

RHODOISE. Voy. COBALT ARSÉNIATÉ.

RHODONITE.

Syn. : *Manganèse silicaté.*

	(1)	(2)
Silice	45,49	46,37
Protoxyde de manganèse	39,46	47,38
— de fer	6,42	»
Chaux	4,66	5,48
Magnésie	2.60	»
	98,63	99,23

(1) Rhodonite d'Alger non altérée. — (2) *Id.* de Saint-Marcel, *id.*

(EBELMEN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 286.)

RHOETISITE. Voy. DISTHÈNE.

RHUBARBE. Rheum palmatum. Suc des tiges et feuilles.

Bioxalate de potasse en quantité.
Acide acétique ou analogue combiné avec la matière colorante extractive.

(VOGEL, *Ann. de Ch.*, t. LXVII, p. 95.)

Pectine et amidon	10,55
Sels et fibres végétales	56,00
Acide chrysophanique	7,50
Phaïorétine	9,43
Aporétine	3,50
Acide gallique et tannique	6,50
Sucre, eau et perte	3,51

(BLEY et DIESEL, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 359.)

RHUBARBE.

Tannin.
Acide gallique.
Malate de chaux.
Gomme.
Sucre.
Huile fixe.
— volatile.
Résine.
Substance colorante jaune, solide.
Oxalate de chaux.
Substance fibreuse.

(PERETTI, *Journ. de Pharm. méd.*, 14e année, octobre 1828, p. 536.)

RHUBARBE.

Cire	0,4
Graisse	1,4
Résine	11,8
Extrait peu soluble	2,8
Acide tannique noircissant les sels ferriques	0,8
Substance amère	23,2
Gomme, mucilage végétal et sucre	5,2
Amidon	1,4
Malates et phosphates de potasse et de chaux	1,2
Oxalate de chaux	5,0
Fibre végétale, huile volatile et perte.	43,6
Cendres	3,2
	100,0

(HERBERGER.)

RHUBARBE. Rheum palmatum.

Résine	10,0
Amer de rhubarbe mêlé avec du tannin et de l'acide gallique	26,0
Gomme	31,0
Fibre ligneuse	16,3
Malate calcique	6,5
Phosphate calcique	2,0
Eau	8,2
	100,0

(BRANDES.)

RHUBARBE.

Acide rhubarbarique	2,0
Acide rhubarbarique impur, ou rhubarbarine résineuse mêlée avec de l'acide gallique ou du tannin	7,5
Acide gallique	8,5
Tannin	9,0
Matière extractive colorante	3,5
— mucoso-sucrée	12,0
Amidon	4,0
Matière extractive gommeuse	14,4
Acide pectique	4,0
Malate et gallate de chaux	4,1
Oxalate de chaux	12,0
Sulfate et muriate de potasse	1,5
Silice	1,0
Phosphate de chaux et oxyde de fer	0,5
Ligneux	5,0
Eau	2,0
	100,0

(BRANDES et LIBER, *Journ. de Pharm.*, t. XXV, p. 264.)

Rhubarbe de Russie. Racine.

Résine	4,8
Rhubarbarine	26,4
Mucilage	12,8
Résidu fibreux	49,5
Oxalate de chaux	4,5
Perte	2,0
	100,0

Rhubarbe.

Résine	2,8
Rhubarbarine	24,0
Mucilage	14,8
Résidu fibreux	47,0
Oxalate de chaux	9,0
Perte	2,4
	100,0

(Schroeder. *Journ. de Ch.*, t. XXII, p. 400.)

Rhubarbe. Rheum australe.

Rhéine probablement mêlée de résine	7,3
Traces d'huile grasse, extrait particulier, amer, *carpopicrite rhubarbarine*	14,0
Apothème de tannin	5,0
Acide tannique, acide gallique, matière extractive, gomme, surmalate calcique, traces de sucre	1,6
Amidon	2,0
Oxalate calcique	3,3
Pectine et acide pectique	46,0
Albumine, fibre végétale et humidité	20,3
	99,5

(Henry, *Journ. de Phys.*, t. LXXXIV, p. 344.)

Rhubarbe.

	(1)	(2)	(2)
Amer de rhubarbe	16,042	24,375	10,165
Mat. colorante jaun°	9,583	9,166	2,187
Extrait contenant du tannin	14,687	16,458	10,416
Apothème de tannin	1,458	1,249	0,833
Mucilage végétal.	10,000	8,333	3,542
Mat. extraites de la fibre ligneuse par la potasse.	28,333	30,416	40,249
Ac. oxaliq. extrait par la potasse.	1,042	0,833	»
Fibrine et résidu insoluble.	13,583	15,416	8,542
Humidité	3,333	3,125	6,043
Rhaponticine (substance particul.)	»	»	1,043
Amidon	»	»	11,533
Perte	0,939	0,629	1,447
	99,000	110,000	99,000

(1) R. de Russie. — (2) R. d'Angleterre. — (3) Rheum rhaponticum.

rneman.)

RHYACOLITE.

Silice	50,31
Alumine	29,44
Peroxyde de fer	0,28
Chaux	1,07
Magnésie	0,23
Potasse	5,92
Soude	10,56
	97,81

(G. Rose, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 387.)

RICIN. (Ricinus communis.) Semence.

Résine brune presque insipide avec un peu de principe amer	1,91
Gomme	1,91
Fibre ligneuse	20,00
Huile grasse (qui n'est âcre que lorsqu'elle est rancie)	46,19
Gomme	2,40
Amidon avec un peu de fibre ligneuse	20,00
Albumine	0,50
Eau	7,09
	100,00

(Geiger, *Nouv. Journ.* de Trommsdorf, t. XI, p. 1, 273.)

RIPIDOLITHE. V. Chlorite hexagonale.

RIZ.

Fécule	96,0
Sucre	1,0
Huile grasse	1,5
Albumine	0,2
Sels	quantité indéterminée.

(Vogel, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IV, p. 242.)

Riz.

	(1)	(2)
Eau	5,00	7,00
Amidon	85,07	83,80
Parenchyme	4,80	4,80
Matière végéto-animale	3,60	3,60
Sucre incristallisable	0,29	0,05
Matière gommeuse voisine de l'amidon	0,71	0,10
Huile	0,13	0,25
Phosphate de chaux	0,40	0,40
Muriate de potasse	Indices	Indices
Phosphate de potasse	Indices	Indices
Acide acétique	Indices	Indices
Sel végétal à base de chaux	Indices	Indices
— à base de potasse	Indices	Indices
Soufre	Indices	Indices
	100,00	100,00

(1) R. de la Caroline. — (2) R. du Piémont.

(Braconnot, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IV, p. 383.)

RIZ.

Azote	1,16	99,36
Carbone	44.61	
Hydrogène	6,53	
Oxygène	46,62	
Soufre	0,08	
Cendres	0,36	
Matières desséchées à 100°.	7,40	
— fraîches	6,27	
Eau	15,14	

(HORSFOLD, *R. sc. et ind.*, t. XXV, p. 304.)

RIZ. Paille de riz.

Carbone	43,4
Hydrogène	6,3
Oxygène	50,3
	100,0

(PAYEN, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 479.)

ROCHES.

	(1)	(2)	(3)
Silice	0,6420	0,7520	0,7000
Alumine	0,1840	0,1500	0,1600
Potasse	0,1695	0,0340	0,0650
Chaux	trace	0,0120	0,0250
Magnésie	»	0,0240	»
Oxyde de fer	»	»	0,0050
Eau	»	0,0150	0,0300
	0,9955	0,9870	0,9850

	(4)	(5)	(6)
Silice	0,6550	0,6100	0,6440
Alumine	0,2000	0,1920	0,1564
Potasse	0,0910	0,1150	0,0540
Chaux	0,0220	»	0,0120
Magnésie	»	0,0160	0,0120
Oxyde de fer	0,0300	0,0420	0,0430
Eau	»	0,0200	0,0710
	0,9980	0,9950	0,9924

(1) Feldspath limpide du Saint-Gothard.—(2) Petro-silex de Nantes.—(3) Ponce du commerce.—(4) Trachite ou domite du Puy-de-Dôme. — (5) Domite du Pertuis, route du Puy à Saint-Étienne. —(6) Lave vitreuse du Cantal.

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 35.)

ROCHE de la montagne des Oliviers à Jérusalem.

Chlorure de calcium	0,400
Silicate	0,075
Carbonate de chaux	98,718
Eau hygroscopique	0,319
Eau combinée	0,488
Fer, magnésie, alumine	traces
	100,000

(MARCHAND, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 211.)

ROCOU.

Un peu de matière colorante.	
Matière résineuse jaune (oxelline)	28,0
Matière extractive colorante jaune rougeâtre	20,0
Substance analogue au mucilage et à la matière extractive	4,0
Gomme	26,5
Fibre ligneuse	»
Un acide et perte	1,5
	100,0

(JOHN, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 101.)

ROMANZOVIT. Voy. GRENAT.

ROMÉINE des mines de manganèse à Saint-Marcel (Piémont).

Acide antimonieux	0,3705	0,3695
Oxyde ferreux	0,0056	0,0067
— manganeux	0,0101	0,0124
Chaux	0,0779	0,0769
Acide silicique	0,0030	0,0046
	0,4671	0,4701

(DAMOUR, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 108.)

RONCE (Rubus fructicosus). Baies.

Résine, une trace.
Matière colorante rouge.
Sucre incristallisable.
Gomme.
Parties membraneuses.
Acide malique.
Malate (peut-être aussi du citrate) de chaux et de potasse.
Phosphate de potasse et phosphate de chaux.

(JOHN, *Écrits ch.*, t. IV, p. 175.)

ROSE de Provins. Pétales.

Matière grasse.
Huile essentielle.
Acide gallique.
Matière colorante.
Albumine.
Tannin.
Sels solubles, carbonate, phosphate et hydrochlorate de potasse.
Sels insolubles, carbonate et phosphate de chaux.
Silice.
Oxyde de fer.

(CARTIER, *Journ. de Pharm.*, novembre 1821, p. 531.)

ROSE. Rosa canina.

Huile volatile	traces
Huile grasse	0,065
Cire	0,050
Résine	1,880
Tannin qui colore en vert les sels ferriques	0,260
Gomme	25,000
Sucre incristallisable	30,000
Acide citrique	2,950
Acide malique impur	7,760
Fibre	14,000
Épiderme	4,552
Eau, y compris la perte et plusieurs sels potassiques, calciques, magnésiques, ferriques à acides végétaux, ainsi que du phosphate calcique	12,865
	99,382

(BILTZ, *T. de Ch.* de Berzelius.)

ROSEAU. Charbon obtenu sur 100 parties.

	Carbonisation rapide.	lente.
Tige de roseau	12,95	27,75

(KARSTEN, *T. de Ch.* de Dumas, t. I, p. 558.)

ROSÉE du marais du Cercle (Aude).

Gaz acide carbonique	2,17
— oxygène	30,30
— azote	67,53
	100,00

(JULIA et FONTENELLE, *Inst.*, 1834.)

ROSELANE. Voy. ROSITE.

ROSÉLITE. Voy. COBALT ARSÉNIATÉ.

ROSITE d'Akes, près du lac de Maclaren.

Silice	44,9
Alumine	34,5
Peroxyde de fer	0,7
Oxyde de manganèse	0,2
Potasse	6,6
Soude	trace
Chaux	3,6
Magnésie	2,5
Eau	6,3
	99,3

(SVANBERG, *R. sc. et ind.*, t. IX, p. 162.)

ROTHOFFITE. Voy. GRENAT.

RUBELLANE. Voy. MICA.

RUBELLITE. Voy. TOURMALINE.

RUBIACIN.

Carbone	67,63
Hydrogène	3,27

(SCHUNCK, *Annuaire* de Millon et Reiset. 1849, p. 436.)

RUBICELLE. Voy. SPINELLE.

RUBIS. Voy. CORINDON.

RUBIS ARTIFICIEL de Venise.

Or	0,049
Oxyde d'étain	0,690
— de fer	2,200
— de plomb	22,930
Magnésie	0,500
Chaux	3,800
Soude	5,790
Potasse	6,700
Silice	58,986
Arsenic	traces
	101,645

(BOEHME, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 201.)

RUBIS BALAIS. Voy. SPINELLE.

RUFINE. $C^7H^7O^3$.

	Calc.	Tr.	
Carbone	64,56	64,19	64,16
Hydrogène	5,27	5,34	5,46
Oxygène	30,17	30,68	30,17
	100,00	100,21	99,49

(MULDER, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 51.)

RUTILE.

Syn. : *Titane oxydé; titanite; schorl rouge; crispite; sagénite; rutile; nigrine.*

Oxyde de titane.
Un peu de manganèse oxydé.

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XXVI, p. 53.)

RUTILE.

	(1)	(2)	(3)
Acide titanique	96,75	97,96	98,47
Oxyde ferrique	2,40	01,96	00,72
Perte	»	00,08	00,81
	99,15	100,00	100,00
	(4)	(5)	(6)
Ox. de manganèse	»	»	4,20
Acide titanique	97,60	98,70	74,30
Oxyde ferrique	1,55	1,30	27,50
	99,15	100,00	100,00

(1) Rutile de Freiberg, par KARSTEN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 258. — (2) R. de Gourdon, par SALVETAT, *C. R.*, t. XXII. — (3) R. de Villeneuve, *id.* — (4) R. de Saint-Yrieix, par DAMOUR, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. X, p. 417. — (5) R. par ROSE, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. II, p. 669. — (6) R. par PESCHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 134.

Rutile titanique.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Acide silicique	32,29	31,20	30,60	30,63
— titanique	41,58	40,92	47,65	42,56
Oxyde de fer	1,07	5,63		»
Chaux	26,61	22,25	22,06	25,00
Protox. de fer	»	»	»	3,93
	101,55	100,00	100,31	102,12

(1) T. de Zillertal. — (2) (3) T. brun d'Arendal. — (4) *Id.* de Passau.

(Henri Rose, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 237.)

S

SABADILLINE. $C^{20}H^{13}AzO^{5}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	64,18	64,55
Azote	7,95	7,50
Hydrogène	6,88	6,85
Oxygène	20,99	21,10
	100,00	100,00

(Couerbe.)

Sabadilline monohydratée.

$C^{20}H^{14}AzO^{6}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	60,998	61,63
Azote	7,230	7,13
Hydrogène	7,251	7,04
Oxygène	24,521	24,20
	100,000	100,00

(Couerbe, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 382.)

SABLE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Ox. de mangse	»	0,25	»	»
Alumine	1,00	21,00	»	1,50
Silice	96,00	43,00	»	72,50
Chaux	1,50	14,00	1,0	24,50
Oxyde de fer	0,75	16,50	11,0	0,75
Perte	0,75	2,50	»	0,75
	100,00	97,25	12,0	100,00

(1) S. de Savigny, à Saint-Samson, par Fourcroy, *Ann. de Ch.*, t. VI, p. 126. — (2) S. de Muska (Transylvanie), par Klaproth, *id.*, t. XLV, p. 23. — (3) Sable noir et ferrugineux de Saint-Domingue, par Fourcroy, *id.*, t. VI, p. 126. — (4) Terre à four de la rue Miroménil, par Fourcroy, *J. des Mines*, prairial an II, p. 222.

Sable employé pour la fabrication des moules dans les fonderies.

Silice	92,083	91,907	92,913	90,625
Ox. de fer	2,498	2,477	1,249	2,708
Alumine	5,415	5,683	5,830	6,667
Chaux	traces	0,415	traces	traces
	99,996	100,482	99,992	100,000

(Kampmann, *Revue sc. et ind.*, t. XXI, p. 245.)

Voy. Silice, Quartz.

SABLES TITANIFÈRES. Voy. Fer titané

SACCHARATE D'AMMONIAQUE.

$AzH^4O,C^{12}H^8O^{11}+4HO$.

	(a)	(b)
Sucre	90,000	89,49
Ammoniaque	4,930	5,14
Eau de combinaison	5,070	5,37
	100,00	100,00

(a) Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XCV, p. 63. — (b) Guérin-Varry, *id.*, t. LII, p. 330.

Saccharate d'ammoniaque.

Carbone	32,14
Hydrogène	5,82
Oxygène	55,84
Azote	6,20
	100,00

(Thaulow, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 60.)

SACCHARATE DE BARYTE.

1° $3BaO,2C^{12}H^{8}O^{11}$.

	Tr.		
Baryte	35,4	35,5	35,0
Carbone	23,1	23,6	23,9
Hydrogène	4,7	4,1	4,6

	Calc.	
Oxygène	2800,0	35,8
Baryte	2870,4	36,5
Carbone	1836,4	23,3
Hydrogène	349,4	4,4
	7856,2	100,0

(Péligot.)

2° Saccharate de baryte. $C^{12}H^{11}O^{11}$,BaO.

	Tr.			
Baryte	31,0	31,0	30,9	30,8
Carbone	28,1	28,0	»	»
Hydrogène	4,5	4,4	»	»

	Calc.	
Baryte	956,88	30,7
Carbone	918,24	29,5
Hydrogène	137,28	4,4
Oxygène	1100,00	35,4
	3112,40	100,0

(Péligot, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 127.)

SACCHARATES DE PLOMB.

$C^{12}H^{8}O^{11}$,2PbO + 3HO.

	(a)	(b)	(c)
Sucre	41,74	100,0	40,34
Oxyde de plomb	58,26	139,6	59,66
	100,00		100,00

(a) (b) Berzelius, *Ann. de Ch.*, t. XCV, p. 60. — (c) Guérin-Varry, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 333.

Saccharate de plomb.

Oxyde de plomb	59,1	59,6	59,1	59,1	59,4
Carbone	18,5	19,1	19,1	»	»
Hydrogène	2,4	2,4	2,5	»	»

(Péligot, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 123.)

Saccharate de plomb.

$C^{12}H^{6}O^{11}$,3PbO + 2HO.

	Tr.		Calc.	
Ox. de plomb	66,0	66,4	8367,0	66,5
Carbone	14,1	»	1836,4	14,6
Hydrogène	2,1	»	262,0	2,0
Oxygène	»	»	2100,0	16,9
			12565,4	100,0

(Péligot, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 149.)

3° Saccharate de plomb. $C^{12}H^{8}O^{11}$,5PbO.

	Calc.		Tr.
Carbone	917,220	10,133	9,980
Hydrogène	63,397	0,689	0,702
Oxygène	1100,000	12,151	12,304
Ox. de plomb	6972,500	77,027	77,014
	9053,117	100,000	100,000

(Thaulow, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 56.)

SACCHARATE DE POTASSE.

$C^{12}H^{8}O^{11}$,KO + 4HO.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone	917,22	29,403	29,38	28,52
Hydrogne.	112,31	3,600	3,78	3,60
Oxygène	1500,00	48,086	47,98	49,22
Potasse	589,92	18,911	18,86	18,66
	3119,45	100,000	100,00	100,00

(a) (b) Calculé. — (c) Thaulow. — (d) Hess.
(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 55.)

SACCHARATE DE ZINC.

$C^{12}H^{5}O^{11}$,2ZnO + 3HO.

	Calc.	Tr.
Carbone	26,79	26,28
Hydrogène	2,92	3,06
Oxygène	40,99	41,55
Oxyde de zinc	29,30	29,11
	100,00	100,00

(Thaulow, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 59.)

SACCHARITE de Silésie.

	(1)	(2)
Acide silicique	58,93	60,23
Alumine	23,50	24,01
Oxyde ferrique	1,27	1,30
— niccolique	0,39	0,40
Chaux	5,67	5,80
Magnésie	0,56	0,57
Potasse	0,05	0,05
Soude	7,42	7,56
Eau	2,21	»
	100,00	99,92

(1) Schmidt, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846. — (2) *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 213.)

SACCOLACTATES DE PLOMB. Sel neutre.

Sucre de lait	36,471	100,00
Oxyde de plomb	63,529	174,15
	100,000	

Sel basique.

Sucre de lait	12,8	100
Oxyde de plomb	87,2	681
	100,0	

ACTATE DE PLOMB. SEL ACIDE.

de lait	65,877	100,0
e de plomb	34,123	22,1

(ELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCV, p. 73.)

AN. Stigmates de la fleur du crocus rus.

	10,0
ne	6,5
nine	0,5
hroïte	65,0
re cireuse	0,5
s du végétal	10,0

volatile, quantité indéterminable.

(LLON-LAGRANGE et VOGEL, *Ann. de Ch.*, XXX, p. 204.)

RAN DE MARS.

e de fer	71,4
	20,0
carbonique	8,3
	99,7

(EIRAN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 328.)

ANUM.

perdue à plus 20°	60	115	45	48
mine végétale	38	40	80	17
re jaune et sules solubles	270	300	300	261
ctif	50	44	60	41
e cireuse	10	8	12	15
colorante jaune	30	40	60	21
amine	5	4	4	6
ux	504	417	384	560
	20	15	35	10
ine et ox. de fer	6	8	16	5
e de manganèse	1	1	3	»
	994	992	999	984
perdue à plus 20°	60	80	114	60
mine	40	40	15	30
re jaune et sules solubles	260	200	240	260
ctif	36	40	65	54
e cireuse	7	6	6	8
colorante jaune	42	61	44	50
amine	3	4	3	4
ux	494	467	504	500
	40	84	12	16
ine et ox. de fer	10	16	4	5
e de manganèse	5	1	»	1
	997	999	1007	988

(FETAT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXV, p. 340.)

SAGAPENUM.

Résine	50,29
Gomme	32,72
Huile volatile	3,73
Mucilage	3,48
Malate et sulfate de chaux	0,85
Phosphate de chaux	0,27
Eau	4,60
Matières étrangères	3,30
Perte	0,76
	100,00

(BRANDES, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VII, p. 329.)

SAGAPENUM.

Résine soluble dans l'éther et l'alcool	47,91
— insoluble dans l'éther	2,38
Huile volatile	3,73
Gomme soluble, avec du malate, du sulfate et du phosphate de chaux	32,72
Bassorine	4,48
Malate et sulfate de chaux	0,85
Phosphate de chaux	0,27
Impureté	4,30
Eau	4,60
	101,24

(MEISSNER, *Ch. org.* de Gmelin, p. 350.)

Voy. RÉSINES.

SAGÉNITE. Voy. RUTILE.

SAHLITE. Voy. PYROXÈNE.

SALAÏTE. Voy. PYROXÈNE.

SAINFOIN.

	(1)	(2)
Potasse	5,40	6,75
Soude	16,27	20,33
Chaux	24,82	31,01
Magnésie	6,86	8,57
Chlorure de sodium	1,75	2,18
Acide phosphorique	20,06	25,07
Phosphate de perox. de fer	2,65	3,31
Acide sulfurique	1,34	1,68
— silicique	6,88	1,10
— carbonique	14,43	»
Charbon	2,22	»
	102,68	100,00

(1) 100 de cendres de sainfoin. — (2) Déduction faite du charbon et de l'acide carbonique.

(BUCH, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 484.)

SALDANITE.

Acide sulfurique	35,68
Alumine	14,98
Eau	49,34
	100,00

(BOUSSINGAULT, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 781.)

SALEP indigène.

Huile volatile très-odorante.	
Gomme mucilagineuse en grande quantité.	
Ligneux	0,03 ou 0,04
Carbonate de potasse	un peu.
Muriate *id.*	un peu.

(Mathieu de Dombasle, *Ann. de Ch.*, t. LXXVII, p. 108.)

Salep. Tubercules.

Carbone	45,167	44,956
Hydrogène	6,336	6,319
Oxygène	48,497	48,725
	100,000	100,000

(*Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. III, p. 30.)

SALHYDRAMIDE. $C^{42}H^{18}O^6Az^2$.

Syn. : *Salicylimide.*

Carbone	3210,27	73,145
Hydrogène	224,63	5,118
Azote	354,08	8,067
Oxygène	600,00	13,670
	4388,98	100,000

SALHYDRAMIDURE DE FER.

	Tr.	Calc.
Carbone	60,366	61,22
Hydrogène	4,506	4,28
Azote	8,567	10,13
Oxygène	7,103	5,72
Fer	19,458	18,65
	100,000	100,00

(Ettling, *R. sc. et ind.*, t. IV, p. 333.)

SALICINE. $C^{42}H^{23}O^{18} + 4HO$.

	(1)	(2)	(3)
Carbone	55,49	55,28	75,59
Hydrogène	6,38	6,50	7,72
Oxygène	38,13	38,22	16,60
	100,00	100,00	99,91

	(4)	(5)	(6)
Carbone	55,24	72,95	49,17
Hydrogène	6,53	5,75	4,85
Oxygène	38,23	21,30	45,98
	100,00	100,00	100,00

(1) Pelouze et Gay-Lussac, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 111. — (2) (4) Gerhardt, *Rev. sc. et ind.*, t. X, p. 305. — (3) Stenhouse, *Rapp. ann.* de Berzelius. 1843. — (5) Matière résinoïde, par Piria, *C. R.*, t. VI. — (6) Matière sucrée, par le même, *id.*

Salicine anhydre. $C^{21}H^{12}O^9$.

	Calc.		Tr.
Carbone	1607,24	60,49	60,25
Hydrogène	149,76	5,63	5,79
Oxygène	900,00	33,88	33,96
	2657,00	100,00	100,00

Salicine cristallisée. $C^{21}H^{12}O^9,2HO$.

	Calc.		Tr.
Carbone	1607,24	56,76	55,42
Hydrogène	174,72	6,06	6,39
Oxygène	1100,00	38,18	3,819
	2881,96	100,00	100,00

(Piria, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 316.)

SALICOR. Voy. Soude.

SALICYLAMIDE. $C^{14}H^7AzO^4$.

Syn. : *Acide anthranilique.*

	Tr.			
Carbone	60,86	»	61,25	»
Hydrogèn.	5,28	»	5,30	»
Azote	»	9,95	»	10,09

	Calc.	
Carbone	1050,0	61,34
Hydrogène	87,5	5,11
Azote	177,0	10,22
Oxygène	400,0	23,36
	1714,5	100,00

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3 série, t. X, p. 351.)

SALICYLATE D'AMMONIAQUE.

$AzH^4O,C^{14}H^5O^5$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	54,07	»	54,04	54,81
Hydrogèn.	6,07	»	5,98	5,18
Azote	»	8,94	»	9,03
Oxygène	»	»	»	30,98
				100,00

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XIII, p. 97.)

Salicylate d'ammoniaque binitrique.

$C^{14}H^7Az^3O^{14}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	34,46	»	1050,1	34,28
Hydrogène	2,78	»	87,5	2,85
Azote	»	17,38	525,0	17,14
Oxygène	»	»	1400,0	45,73
			3062,6	100,00

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 18.)

SALICYLATE D'ARGENT.

$AgO,C^{14}H^{5}O^{5}$.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.........	34,24	»	34,91
Hydrogène......	2,11	»	2,09
Oxygène........	»	»	16,43
Oxyde d'argent..	»	48,80	46,57
			100,00

(a) (b) CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. X, p. 332. — (c) PIRIA, *id.*, t. LXIX, p. 301.

SALICYLATE D'ARGENT.

	Calc.	
Carbone..............	34,70	1070,16
Hydrogène............	2,02	62,40
Oxygène..............	16,22	500,00
Oxyde d'argent........	47,06	1451,51
	100,00	3084,07

SALICYLATE D'ARGENT BINITRIQUE.

$C^{14}H^{3}Ag,Az^{2}O^{14}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone.	24,89	»	1050,0	25,07
Hydrogèn.	1,14	»	37,5	0,89
Argent..	»	»	1350,0	32,24
Azote...	»	32,0	350,0	8,36
Oxygène.	»	»	1400,0	33,44
			4187,5	100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 18.)

SALICYLATE DE MÉTHYLÈNE.

$C^{2}H^{3}O,C^{14}H^{5}O^{5}$.

Syn. : *Huile essentielle de Gaultheria.*

	Tr.		Calc.
Carbone.........	63,07	62,98	63,15
Hydrogène......	5,38	5,37	5,26
Oxygène........	31,55	31,65	31,59
	100,00	100,00	100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. X, p. 332.)

SALICYLATE DE MÉTHYLÈNE. Huile de Gaultheria procumbens.

Carbone........	63,17	63,08	63,13
Hydrogène......	5,46	5,47	5,38
Oxygène........	31,37	31,45	31,49
	100,00	100,00	100,00

(CAHOURS, *C. R.*, t. XVI.)

SALICYLATE DE MÉTHYLÈNE MONOBROMÉ.

$C^{16}H^{7}BrO^{6}$.

	Tr.			
Carbone.	41,55	41,74	41,78	»
Hydrogèn.	3,12	3,28	3,11	»
Brôme...	»	»	»	34,30

	Calc.	
Carbone...............	1200,0	41,91
Hydrogène.............	87,5	3,05
Brôme.................	978,0	34,06
Oxygène...............	600,0	20,98
	2865,5	100,00

SALICYLATE DE MÉTHYLÈNE BIBROMÉ.

	Tr.				Calc.
Carbone.	31,19	»	31,39	»	31,36
Hydrog..	1,98	»	2,10	»	1,96
Brôme..	»	51,44	»	51,43	50,98
Oxygène.	»	»	»	»	15,70
					100,00

SALICYLATE DE MÉTHYLÈNE BICHLORÉ.

$C^{16}H^{6}ClO^{6}$.

	Tr.		Calc.
Carbone........	43,41	»	43,24
Hydrogène.....	2,98	»	2,70
Chlore..........	»	32,15	32,40
Oxygène........	»	»	21,66
			100,00

SALICYLATE DE MÉTHYLÈNE BINITRIQUE.

$C^{16}H^{5}Az^{3}O^{18}$.

	Tr.		
Carbone.........	33,07	32,91	»
Hydrogène.......	1,63	1,60	»
Azote............	»	»	15,19

	Calc.	
Carbone...............	1200,0	33,45
Hydrogène.............	62,5	1,74
Azote.................	531,0	14,63
Oxygène...............	1800,0	50,18
	3593,5	100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 20.)

SALICYLATE DE PLOMB. PbO,S.

	Tr.		Calc.	
Carbone...	»	33,72	1050,0	33,66
Hydrogène.	»	2,50	75,0	2,43
Oxygène..	»	»	600,0	19,23
Oxyde de plomb...	44,59	»	1394,0	44,68
			3119,0	100,00

SALICYLATE DE POTASSE. KO,S.

	Tr.		Calc.
Carbone	45,12	»	45,4
Hydrogène	3,32	»	3,2
Oxygène	»	»	26,0
Potasse	»	25,4	25,4
			100,00

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3ᵉ série, t. XIII, p. 94.)

Salicylate de potasse binitrique.

$C^{14}H^{3}Az^{2}O^{13},2KO$.

	Tr.			
Carbone	26,19	26,05	»	26,22
Hydrogèn.	1,09	1,02	»	1,07
Azote	»	»	9,05	»

	Calc.	
Carbone	1050,0	26,83
Hydrogène	37,5	0,95
Azote	350,0	8,95
Oxygène	1300,0	33,22
Potasse	1180,0	30,05
	3917,5	100,00

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3ᵉ série, t. XXV, p. 16.)

Salicylate de potasse binitrique jaune.

$C^{14}H^{3}Az^{2}O^{13},KO$.

	Tr.				
Carbone	31,30	31,26	»	31,27	»
Hydrog.	1,10	1,12	»	1,27	»
Azote	»	»	10,24	»	10,42

	Tr.		Calc.	
Carbone	31,46	»	1050,0	31,58
Hydrog.	1,21	»	37,5	1,13
Azote	»	»	350,0	10,53
Oxygèn.	»	»	1300,0	39,10
Potasse	»	1746	590,0	17,66
			3327,5	100,00

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3ᵉ série, t. XXV, p. 17.)

SALICYLIMIDE. Voy. Salhydramide.

SALICYLIMIDURE CUIVRIQUE.

$C^{14}H^{6}AzO,CuO$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	74,98	75,25	55,80
Hydrogène	5,38	5,27	3,91
Nitrogène	12,05	12,45	9,23
Oxygène	7,59	7,63	5,25
Oxyde cuivrique	»	»	25,85

(Ettling, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.)

SALICYLURE DE BARYUM. $C^{14}H^{7}O^{6}Ba$.

	Calc.		Tr.
Carbone	1070,16	40,93	41,15
Hydrogène	87,36	3,34	3,41
Oxygène	600,00	22,96	22,57
Baryum	856,88	32,77	32,87
	2614,40	100,00	100,00

(Piria.)

SALICYLURE DE CUIVRE. $C^{14}H^{5}O^{4}Cu$.

	Calc.		Tr.	
Carbone	1070,16	55,50	55,75	54,94
Hydrogèn.	62,40	3,24	3,47	3,42
Oxygène	400,00	20,74	20,70	21,30
Cuivre	395,70	20,52	20,08	20,34
	1928,26	100,00	100,00	100,00

(Piria, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 298.)

SALIGÉNINE. $C^{7}H^{4}O^{4}$.

	Tr.			Calc.
Carbone	67,55	67,57	67,27	67,74
Hydrogèn.	6,68	6,54	6,65	6,45
Oxygène	25,77	25,89	26,08	25,81
	100,00	100,00	100,00	100,00

(Piria, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3ᵉ série, t. XIV, p. 268.)

SALIRÉTINE. $C^{30}H^{16}O^{7}+HO$.

Carbone	68,57	68,59	68,9
Hydrogène	5,80	6,02	»
Oxygène	25,63	25,39	»
	100,00	100,00	

(Piria, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 320.)

SALIVE de brebis.

Eau	98,90
Matières solubles dans l'alcool; beaucoup d'extrait de viande, une matière qui fit cristalliser le chlorure sodique en octaèdres, du chlorure sodique et un peu de sulfocyanure sodique	0,11
Matières solubles seulement dans l'eau; traces de ptyaline, une très-grande quantité de phosphate sodique, beaucoup de chlorure potassique et du carbonate sodique	0,82
Matières insolubles dans l'eau et l'alcool; mucus ou albumine coagulée, un peu de phosphate et de carbonate calciques	0,05
	99,88

(*Tr. de Ch.* de Berzelius.)

SALIVE du cheval.

Osmazôme.
Matière salivaire.
Albumine.
Mucus, des traces.
Soude.
Chlorure de potassium.
— de sodium.
Carbonate et phosphate de chaux.
Eau.

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 176.)

SALIVE du cheval.

Eau	982,0
Matière grasse renfermant de la cholestérine	0,1
Ptyaline et matière extractive	4,4
Caséine	5,4
Albumine	0,6
Matière extractive et sels	7,2
	999,7

(SIMON, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 602.)

SALIVE de l'homme.

Eau	80
Albumine coagulée	8
Mucus	11
Sels	1
	100

(BOSTOCK, *Ann. de Ch.*. t. LXVII, p. 71.)

SALIVE de l'homme.

Eau	992,9
Matière animale particulière	2,9
Mucus	1,4
Muriate alcalin	1,7
Lactate de soude et matière animale	0,9
Soude	0,2
	1000,0

(BERZELIUS, *Ann. de Ch*, t. LXXXVIII, p. 124.)

SALIVE de l'homme.

Substance soluble dans l'alcool et non dans l'eau (graisse contenant du phosphore) et substances solubles tant dans l'alcool que dans l'eau; extrait de viande, chlorure potassique, lactate potassique et sulfocyanure potassique ensemble	31,25
Substance animale précipitée dans la dissolution de l'alcool bouillant par le refroidissement, avec sulfate	
A reporter	31,25
Report	31,25
potassique et un peu de chlorure potassique	1,25
Matières solubles dans l'eau seulement; matière salivaire, avec beaucoup de phosphate et un peu de sulfate alcalin et de chlorure potassique	20,00
Matières qui ne sont solubles ni dans l'eau ni dans l'alcool: mucus, peut-être un peu d'albumine avec du carbonate et du phosphate alcalins	40,00
Perte	7,50
	100,00

(TIEDEMANN et GMELIN, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

SALIVE. Cendres.

Chlorure calcique	0,180
Potasse unie à l'acide lactique	0,095
Soude, combinée avec de l'acide lactique	0,024
Soude, probablement combinée avec du mucus	0,164
Phosphate calcique	0,017
Silice	0,015

(MITSCHERLICH, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

Voy. TARTRE DES DENTS, CALCULS SALIVAIRES.

SALIVE. Cendres.

Matières solubles dans l'eau.

Phosphate de soude tribasique	22,122
Chlorure de sodium et chlorure de potassium	67,930
Sulfate de soude	2,315
	92,367

Matières insolubles dans l'eau.

Phosphate de chaux } — de magnésie } — de fer }	5,509
	97,876

(*Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 230.)

SALIVE pathologique.

Eau	99,40
Parties solides	5,96
Ptyaline	0,09
Graisse	0,04
Albumine et mucosité	0,20
Matières extractives et sels, chlorure de sodium, phosphate et lactate	0,17

(HERZOG, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 717.)

Salive qu'absorbent les aliments; pour 100 de matière alimentaire.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Poids du bol alimentaire....	132,5	130	220	227
Salive absorbée.	32,5	30	120	127

	(5)	(6)	(7)
Poids du bol alimentaire.	142,5	175	120
Salive absorbée........	42,5	75	20

	(8)	(9)	(10)
Poids du bol aliment^re.	127,5	103,7	170,8
Salive absorbée	27,5	3,7	70,8

(1) Pain tendre de froment (mie). — (2) Pain rassis de froment (mie). — (3) Pain tendre de froment (croûte). — (4) Pain rassis de froment (croûte). — (5) Bœuf bouilli dans l'eau. — (6) Veau rôti. — (7) Croûte de pâté rassis. — (8) Biscuits de Reims. (9) Pommes de reinette. — (10) Noisettes sèches.

(Lassaigne, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 770.)

SALMARE. Voy. Chlorure de sodium.

SALMIAC. Voy. Chlorhydrate d'ammoniaque.

SALPÊTRE. Voy. Potasse nitratée.

SALPÊTRE DU PÉROU, DU CHILI. Voy. Soude nitratée.

SALSEPAREILLE.

Matière cristalline.
— colorante cristalline.
Huile essentielle.
Gomme.
Bassorine.
Amidon.
Albumine.
Matière extractiforme.
Gluten et glaiadine.
Tissu cellulaire et fibreux.
Acide pectique.
— acétique.
Sels, savoir : chlorure de calcium, potassium, magnésium, carbonate de chaux, oxyde de fer et alumine.

(*Journ. de Pharm.*, t. XX, p. 44.)

Salsepareille.

Substance cristalline, salseparine.
Matière colorante.
— résineuse.
Ligneux.
Amidon.
Hydrochlorate de potasse.
Nitrate de potasse.
Huile épaisse, fixe et aromatique.
Substance cireuse.

(Thubeuf, *Journ. de Pharm.*, t. XX, p. 682.)

Salsepareille.

Résine âcre et amère..............	2,8
Extrait gommeux.................	5,5
Amidon.........................	54,2
Fibre ligneuse....................	27,8
Perte...........................	9,7
	100,0

(Canobbio, *Tr. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 106.)

SALSEPARINE.

Carbone.........	62,53	62,39	62,70
Hydrogène......	8,80	8,59	8,28
Oxygène........	28,67	29,02	29,02
	100,00	100,00	100,00

(Poggiale, *Journ. de Pharm.*, t. XX, p. 560.)

SALZTHON.

Syn. : *Argile saline.*

Silice..........................	45,50
Alumine........................	15,00
Magnésie.......................	12,83
Acide carbonique................	13,73
Protoxyde de fer.................	6,90
Manganèse......................	0,27
Soufre.........................	2,21
Bitume.........................	2,35
Chlorure de sodium..............	1,06
	99,85

(S. du Haselgebirge, par Humboldt, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 185.)

SANADOINE.

	(1)	(2)
Silice..................	57,25	58,00
Alumine................	23,50	24,50
Chaux..................	2,75	3,50
Oxyde de fer............	3,25	4,50
— de manganèse......	0,25	»
Soude..................	8,10	6,00
Eau....................	3,00	2,00
Perte...................	1,90	1,50
	100,00	100,00

(1) Klaproth. — (2) Bergmann.

(*Journ. des Mines*, fructidor an XII, p. 484.)

SANDARAQUE.

Résine A. $C^{20}H^{31}O^{5}$.

	Tr.			Calc.
Carbone	78,437	78,043	77,466	77,515
Hydrog.	9,803	9,832	9,943	9,913
Oxygène	12,677	11,760	12,125	12,572
	100,917	99,635	99,504	100,000

Sandaraque.

Résine B. $C^{20}H^{31}O^{2}$.

	Tr.			Calc.
Carbone...	76,601	75,08	75,82	75,59
Hydrogène.	10,038	9,82	9,71	9,56
Oxygène...	13,361	15,10	14,47	14,85
	100,000	100,00	100,00	100,00

Résine C. $C^{20}H^{30}O^{6}$.

	Tr.		Calc.
Carbone.........	75,59	75,53	75,83
Hydrogène......	9,47	9,35	9,28
Oxygène........	14,94	15,12	14,89
	100,00	100,00	100,00

(*Rev. sc. et ind.*, t. XIV, p. 516.)

SANG.

Sang humain.

Eau............................	7760
Particules.......................	1461
Albumine et sels solubles..........	779
	1000

(Prevost et Dumas, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 56.)

Sang humain.

Eau.................	780,145	785,590
Fibrine..............	2,100	3,565
Albumine............	65,090	69,415
Matière colorante.....	133,000	119,626
— grasse cristallisable	2,430	4,300
— huileuse........	1,310	2,270
— extractives solubles dans l'alcool et dans l'eau..............	1,790	1,920
Albumine combinée à la soude.............	1,265	2,010
Chlorure de sodium... / — de potassium. / Sous-carbonate alcalin. / Phosphate — / Sulfate —	8,370	7,304
Sous-carbonate de chaux / — de magnésie / Phosphate de chaux.... / — de magnésie. / — de fer...... / Peroxyde de fer.......	2,100	1,414
Perte...............	2,400	2,586
	1000,000	1000,000

(Lecanu.)

Sang humain

	EAU.	ALBUMINE.	SELS SOLUBLES et matières extractives.	GLOBULES.	QUANTITÉ DE SANG mis en expérience.	AGE.	TEMPÉRAMENT.
					gr		
	780,210	71,970	14,000	133,820	416	45 à 48	Sanguin.
	790,900	71,560	8,870	128,670	417	26	Sec et nerveux.
	782,271	66,090	10,349	141,290	451	36	Lymphatico-sanguin.
	783,890	57,890	9,770	148,450	430	38 à 40	Sanguin.
	805,263	65,133	12,120	117,484	454	48 à 50	Lymphatique.
	801,871	65,389	11,100	121,640	416	62 à 64	Sanguin.
	785,881	64,790	10,200	139,129	390	32	Bilieux.
	778,625	62,949	11,541	146,885	603	26	Sanguin.
	788,323	71,061	8,928	131,688	625	30 à 3	Id.
	795,870	78,270	10,010	115,850	668	34	Lymphatique.
Maximum.........	805,263	78,270	14,000	148,450			
Minimum.........	778,625	57,890	8,870	115,850			
Différence	26,638	20,380	5,130	32,600			
Moyenne des 10 analyses...........	789,3204	67,5002	10,6888	132,4906			

(Lecanu.)

SANG DE FEMME.

	EAU.	ALBUMINE.	SELS SOLUBLES et matières extractives.	GLOBULES.	QUANTITÉ DE SANG mis en expérience.	AGE.	TEMPÉRAMENT.
					gr		
	790,840	80	7,990	29,990	533	53	Lymphatique.
	827,130	69, 00	11,100	92,670	568	38	Id.
	801,918	59,159	9,313	9,610	386	34	Id.
	796,175	3,065	9,040	21,720	390	25	Sanguin.
	792,561	69,082	8,703	29,654	528	60	Id.
	793,897	70,2 0	9,163	27 30	450	58	Id.
	853,135	68.756	9,760	68,349	374	22	»
	790,394	72,796	11,220	25,590	532	58	Sanguin.
	799,432	74,740	10,509	1 5,319	398	54	Lymphatique.
	799,230	69,125	12,645	9,000	508	36	Id.
Maximum	853,135	74,740	12,645	129,990			
Minimum	790,394	59,159	7,990	68,349			
Différence	72,741	15,581	4,655	61,641			
Moyenne des 10 analyses	804,3712	69,7213	9,9443	115,9632			

(LECANU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 322.)

SANG HUMAIN.

	Hommes.	Femmes.
Densité du sang défibriné	1060,200	1057,500
Densité du sérum	1028,000	1027,400
Eau	779,000	791,100
Globules	141,100	127,200
Albumine	69,400	70,500
Fibrine	2,200	2,200
Matières extractives et sels libres	6,800	7,400
Somme des matières grasses	1,600	1,620
Séroline	0,020	0,020
Matières grasses phosphorées	0,488	0,464
Cholestérine	0,088	0,090
Graisses saponifiées ou savon animal	1,004	1,046

Sels donnés par la calcination de 1000 grammes de sang.

Chlorure de sodium	3,100	3,900
Sels solubles	2,500	2,900
Phosphates insolubles (chaux)	0,334	0,354
Fer	0,565	0,541

(BECQUEREL et RODIER, *C. R.*, t. XIX.)

SANG VEINEUX de l'homme.

Caillot.	Fibrine	3	130
	Globules. — Hématosine	2	
	Globules. — Matières albumineuses	125	
Sérum.	Eau	790	
	Albumine	70	
	Oxygène, Azote, Acide carbonique, Matières extractives, Graisse phosphorée, Cholestérine, Séroline, Acide oléique, — margarique, Chlorure de sodium, — de potassium, — d'ammonium, Carbonates de soude, — de chaux, — de magnésie, Phosphates de soude, — de chaux, — de magnésie, Sulfate de potasse, Lactate de soude, Sels à acides gras fixes, — à acides gras volatils, Matière colorante jaune	10	
		1000	

(FIGUIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XI, p. 507.)

SANG VEINEUX DE L'HOMME.

	(1)	(2)
Eau	738,00	725,00
Fibrine	3,50	2,50
Matières grasses	1,97	1,56
Albumine	114,66	130,00
Globules	116,36	112,00
Hématosine	4,92	4,42
Hémaphéine	1,47	1,04
Mat. extractives et sels	16,24	17,16

(1) Sang de la veine porte. — (2) Sang des veines du foie.

(*Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 507.)

SANG HUMAIN.

SANG placentaire fourni par le cordon.

Eau	70,15
Fibrine	0,22
Albumine	5,00
Globules	22,40
Sels, matières extractives	2,23
	100,00

(DENIS, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 502)

SANG ARTÉRIEL ET SANG VEINEUX.

Matières solides	177,54	181,59
Eau	822,46	818,39
Fibrine	6,17	6,08
Albumine	66,03	61,37
Globules	97,46	106,05
Matières grasses	1,10	1,20
Chlorure de sodium	3,15	3,29
Sels solubles	2,10	2,19
Phosphate de chaux	0,79	0,76
Sesquioxyde de fer	0,63	0,58
Perte	0,11	0,09

(POGGIALE et MARCHAL, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 564.)

SÉRUM DU SANG.

Albumine	40
Muriate de soude	4
Carbonate de soude	3
Phosphate de chaux	2
Eau	151
	200

(MARGUERON, *Ann. de Ch.*, t. XIV, p. 234.)

SÉRUM DU SANG.

Eau	905
Albumine	80
Hydrochlorate de soude; — de potasse	6
Lactate de soude et matières extractives solubles dans l'alcool	4
Sous-carbonate de soude; Phosphate de soude; Matières animales solubles dans l'alcool	[illegible] 4
	999

(BERZELIUS.)

SÉRUM DU SANG.

Eau	900,00
Albumine	86,80
Matière muco-extractive	4,00
Hydrochlorate de soude; — de potasse	6,60
Sous-carbonate de soude	1,65
Sulfate de potasse	0,35
Phosphate de chaux; — de fer; — de magnésie	0,60
	1000,00

(MARCET.)

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVIII, p. 316.)

SÉRUM DU SANG.

Eau	906,00	901,00
Albumine	78,00	81,20
Matières organiques solubles dans l'alcool et dans l'eau	1,69	2,05
Albumine combinée à la soude	2,10	2,55
Matière grasse cristallisable	1,20	2,10
Matière huileuse	1,00	1,30
Chlorure de sodium / — de potassium	6,00	5,32
Sous-carbonate / Phosphate alcalin / Sulfate	2,10	2,00
Sous-carbonate de chaux / — de magnésie / Phosphate de chaux / — de magnésie / — de fer	0,91	0,87
Perte	1,00	1,61
	1000,00	1000,00

(LECANU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVIII, p. 317.)

SÉRUM DU SANG.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Azote	15,705	15,562	15,505	15,550
Carbone	52,883	53,009	52,652	49,750
Hydrog.	7,540	6,993	7,359	7,775
Oxygène	23,872	24,436	24,484	26,925
	100,000	100,000	100,000	100,000

(1) S. par THÉNARD et GAY-LUSSAC. — (2) (3) S. artériel, par MICHAELIS. — (4) S. veineux par PROUT.

(*Rép. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 322.)

SÉRUM DU SANG. Pellicules du sérum.

Carbone	55,774
Hydrogène	7,725
Azote	15,622
Oxygène	20,874
	99,995

(SCHÉERER, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 15.)

SANG. Cendres.

Matières insolubles dans l'eau.

Phosphate de soude tribasique	22,100	83,746
Chlorure de sodium	54,769	
— de potassium	4,416	
Sulfate de soude	2,461	

Matières solubles dans l'eau.

Phosphate de chaux	3,636	15,175
— de magnésie	0,769	
Ox. de fer mêlé d'un peu de phosphate de fer	10,770	
	98,921	

GAZ DU SANG.

	(1) Tr.	(1) Calc.	(2) Tr.	(2) Calc.
Ac. carbonique	39,5	62,3	47,5	71,6
Oxygène	14,7	23,2	10,1	15,3
Azote	9,2	14,5	8,7	13,1
	63,4	100,0	66,3	100,0

(1) Sang artériel. — (2) Sang veineux.

(*Rev. sc. et ind.*, t. XXIII, p. 388.)

GAZ DU SANG.

Sang humain veineux.	Acide carbonique.
Cent.	Cent.
66,8	16,6
59,8	12,8
62,8	22,2

Après vingt-quatre heures, temps au bout duquel le sang n'avait encore aucune odeur.

Sang humain veineux.	Acide carbonique.
Cent.	Cent.
66,8	24,9
59,8	23,9
62,6	34,0

(MAGNUS, *C. R.*, t. XVIII.)

SANG PATHOLOGIQUE.

	(1)	(2)
Eau	792,90	834,05
Globules et fibrine	127,73	87,51
Albumine	70,21	71,11
Sels, mat. grasses et extr.	9,16	7,33
	1000,00	1000,00

	(3)	(4)
Eau	780,21	853,46
Globules et fibrine	139,13	76,19
Albumine, sels, etc.	80,66	70,35
	1000,00	1000,00

(1) Sang d'une femme, première saignée. — (2) *Id.* deuxième saignée. — (3) S. d'un jeune homme vigoureux, première saignée. — (4) *Id.* troisième saignée.

(LECANU.)

SANG DE FEMME affectée de pertes utérines.

Eau	851,590	832,754
Albumine	66,870	60,891
Sels solubles et matières extractives	11,290	13,210
Globules	70,250	93,145
	1000,000	1000,000

(LECANU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVIII, p. 325.)

Sang des règles recueilli à une époque où il ne contient plus de débris d'épithélium.

Eau	78,50
Matières grasses	0,26
Albumine	7,65
Globules	14,04
Matières extractives et sels	0,86

(Simon, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 508.)

Sang pathologique.

	(1)	(2)	(3)
Cendres	4,356	4,081	3,901
Carbone	57,428	52,280	54,954
Hydrogène	8,615	»	8,542

	(4)	(5)	(6)
Cendres	4,026	3,209	3,108
Carbone	53,734	50,901	54,184
Hydrogène	7,454	8,925	8,493

(1) Sang d'un individu affecté de pneumonie, première saignée. — (2) Sang d'un pneumonique, deuxième saignée. — (3) Sang d'un individu atteint du typhus.—(4) Sang d'un individu atteint de phthisie tuberculeuse. — (5) Sang d'un individu atteint de fièvre typhoïde, saignée du bras, cinquième jour de la maladie. — (6) *Id.*, deuxième jour de la maladie.

Sang pathologique.

	(7)	(8)	(9)
Cendres	74,02	3,509	4,184
Carbone	»	49,281	»
Hydrogène	»	7,217	»

— (7) Typhus, sang provenant de la temporale. — (8) Typhus, sang tiré de la veine cave inférieure. —(9) Typhus, sang retiré de l'aorte.

(Hermann, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 520.)

Sang dans les affections du cœur.

	(1)	(2)	(3)
Premier cas	821,4	77,5	101,3
Deuxième cas	880,4	77,6	41,9
Troisième cas	807,2	96,3	96,3
Moyenne	836,2	83,8	79,0

(1) Eau. — (2) Matières solides du sérum. — (3) Globules et fibrine.

(Lecanu.)

Sang de femmes atteintes de maladies du cœur.

	(1)	(2)	(3)
Premier cas	873,4	86,1	40,4
Deuxième cas	868,6	79,8	51,4
Troisième cas	866,6	89,6	43,7
Quatrième cas	873,5	77,0	45,4
Cinquième cas	845,1	85,8	69,0
Moyenne	866,2	83,7	50,0

(1) Eau. — (2) Matières solides du sérum. — (3) Globules et fibrine.

(Lecanu, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 521.)

SANG PATHOLOGIQUE.

NATURE DE LA MALADIE.		Densité du sang défibriné.	Densité du sérum.	Matériaux organiques de 100 parties de sang.										Composition des cendres de 100 parties de sang.			
				Eau.	Globules.	Albumine.	Fibrine.	Matières extractives et sels.	Matières grasses.	Séroline.	Matière phosphorée.	Cholestérine.	Savon.	Chlorure de sodium.	Sels solubles.	Phosphates.	Fer.
Pléthore	Hommes	1059,0	1029,0	780,4	138,0	72,3	2,4	6,3	1,555	variable.	0,483	0,088	1,014	3,7	2,9	0,341	0,547
	Femmes	1058,3	1028,8	784,0	131,5	75,1	2,1	5,8	2,150		0,673	0,114	0,138	3,5	2,8	0,334	0,544
Phlegmasies	Hommes	1056,3	1027,0	791,5	128,0	66,0	5,8	7,0	1,724	0,020	0,602	0,136	0,984	3,1	2,4	0,448	0,490
	Femmes	1054,5	1026,8	801,0	118,6	65,5	5,7	7,2	1,669	0,024	0,601	8,130	0,914	3,0	2,7	0,344	0,480
Fièvre typhoïde		1054,4	1025,4	797,0	127,4	64,8	2,8	6,3	1,773	variable.	0,471	0,089	1,093	2,9	2,5	0,497	0,555
Fièvre éphémère		1056,8	1025,5	781,7	142,4	65,7	2,8	5,8	1,770	variable.	0,563	0,112	1,005	2,7	2,8	0,321	0,569
Pleurésie		1055,0	1026,0	798,6	120,4	65,4	6,1	7,6	1,905	variable.	0,703	0,182	1,020	3,0	2,0	0,478	0,461
Pneumonie		1052,6	1025,0	801,0	122,5	61,1	7,4	6,4	1,687	variable.	0,504	0,101	1,062	2,8	2,7	0,308	0,493
Bronchite aiguë	Hommes	1056,7	1027,1	793,7	129,2	64,9	4,8	5,8	1,621	variable.	0,479	0,169	0,952	3,2	2,9	0,346	0,513
	Femmes	1056,6	1027,7	803,4	115,3	68,8	3,5	7,3	1,751		0,600	0,072	1,059	3,3	2,8	0,309	0,479
Rhumatisme aigu		1055,5	1025,8	789,9	118,7	66,9	5,8	8,1	1,647	variable.	0,479	0,147	1,000	3,5	2,5	0,445	0,452
Chlorose		1055,8	1028,1	828,2	86,0	72,1	3,4	8,8	1,503	variable.	0,541	0,054	0,888	3,1	2,3	0,441	0,319
Tubercules pulmonaires	Hommes	1056,7	1028,0	794,8	125,0	66,2	4,8	7,7	1,554	variable.	0,591	0,034	0,809	3,3	2,7	0,493	0,489
	Femmes	1055,4	1028,2	796,8	119,4	70,5	4,0	7,6	1,729		0,601	0,082	1,011	3,1	2,5	0,302	0,484
Syphilis constitutionnelle		1060,1	1028,5	777,0	138,1	71,8	2,23	9,3	1,820	0,027	0,640	0,115	0,972	3,4	2,7	0,282	0,566

(Becquerel et Rodier, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 510.)

SANG dans l'albuminurie.

Eau.	Fibrine.	Globules.	Matrériaux solides du sérum.	
863,8	2,8	57,4	76,0	
844,1	4,4	57,7	93,8	
808,3	3,0	133,9	54,8	Homme robuste de 55 ans, urine très-albumineuse. Le sérum contient de l'urée.
831,9	2,8	111,1	55,1	
836,3	2,7	104,6	56,4	
825,2	4,3	95,5	75,0	Le sang contient de l'urée.
859,2	8,2	75,5	57,2	Complication de pneumonie et d'anasarque. Le sang contient de l'urée.
835,3	6,2	56,4	52,1	Le sang contient de l'urée.
862,8	3,2	72,1	61,9	*Idem.*
855,5	4,5	42,7	97,3	
862,6	8,5	72,8	56,1	Femme. Complication de rhumatisme chronique.
887,0	8,6	49,1	58,3	Le sang contient beaucoup d'urée.
841,6	3,4	91,6	63,4	

(CHRISTISON.)

SANG dans l'albuminurie.

Eau	830,59	826,89	823,46	839,70
Fibrine	7,05	3,05	5,00	3,50
Matières grasses	2,40	1,86	2,52	2,68
Albumine	103,69	109,43	97,01	63,40
Globules	40,15	41,30	54,09	71,30
Hématosine	3,81	4,38	5,10	4,91
Matières extractives et sels	12,35	13,28	12,62	11,38

(SIMON.)

SANG épanché dans la poitrine d'un individu mort par rupture d'anévrisme.

Eau	95,00
Matière huileuse	0,30
Chlorure de sodium	0,40
Lactate de soude et osmazôme	1,60
Matière animale précipitable par le tannin	0,10
Albumine	2,60
	100,00

(VAUQUELIN et BOULLAY, *Journ. de Pharm.*, mai 1826, p. 250.)

SANG BLANC, provenant de personnes malades par suite d'ivrognerie.

Eau	90,5
Albumine	7,6
Graisse cristallisée	0,4
Graisse liquide	0,6
Extrait de viande et sels	0,5
	99,6

(ZANARELLI.)

SANG BLANC provenant de personnes malades par suite d'ivrognerie.

Eau	79,4
Albumine	6,4
Substances grasses	11,4
Traces d'hématine	»
Extrait contenant de la graisse solide.	2,5
	99,7

(LECANU, *Tr. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 545.)

SANG BLEU. Le prussiate de fer serait la matière colorante d'un sang qui offrait la singulière propriété de tacher en bleu foncé le linge sur lequel il était étendu.

(FOURCROY, *Ann. de Ch.*, t. I, p. 65.)

SANG couleur lie de vin.

Eau	80
Albumine libre	1
Hématosine libre	6
Albumine . / Hématosine } combinées à l'état solide..	12
Sels, etc.	1
	100

(DENIS.)

SANG d'un cholérique.

Eau	854,0
Albumine	133,0
Urée	1,4
Matières grasses	1,4
Chlorure de potasse et sodium	4,0
Sulfates et chlorures	1,6
Matières extractives	4,8
	1000,2

(SCHAUGHNESSY, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 520.)

SANG d'un diabétique

Albumine	8,7
Matière animale ordinaire du sang et lactates	0,6
Autres sels	0,7
Eau	90,0
	100,0

(PROUST, *Journ.* de Schw., t. XXVIII, p. 185.)

SANG d'un diabétique.

	(a)	(b)
Eau	808,7	848,3
Fibrine	1,9	58,4
Albumine	62,5	»
Globules	118,2	85,1
Mat. extractive et sels	8,5	»
	999,8	

(a) BOUCHARDAT. — (b) LECANU.
(*Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 517.)

SANG d'un diabétique.

Eau	908,5
Albumine	80,3
Matières grasses	0,9
Sucre	1,8
Extrait alcoolique et urée	2,2
Albuminate de soude	0,8
Sels	4,4
	998,9

(RECH.)

SANG d'un diabétique.

Eau	681,0
Fibrine	4,4
Matières grasses	9,0
Albumine	119,2
Globules	140,2
Matières extractives	3,8
Sels	22,3
Sucre	11,2
	991,1

(MULLER.)

SANG d'un diabétique.

Fibrine	2,43
Matière colorante	120,37
Albumine	55,18
Sels	5,57
Eau	816,15
	1000,00

(HENRY fils et SOUBEIRAN, *Journ. de Pharm.*, juin 1826, p. 323.)

SANG d'un ictérique.

Eau	828	830
Albumine	76	65
Sels, mat. grasses et extractives	14	8
Globules et fibrine	76	97
	994	1000

(LECANU.)

SANG d'un ictérique.

Eau	815,0
Albumine	53,5
Fibrine	9,5
Sels neutres fixes au feu	4,5
Soude	1,5
Autres sels	3,0
Substances grasses neutres	6,0
Substances colorantes	14,6
Globules	93,9
	1001,5

(LECANU.)

SANG d'un ictérique.

Eau	770,0
Fibrine	1,5
Matières grasses	2,6
Albumine	126,5
Globuline	72,6
Hématine	4,8
Hémophéine et biliphéine	2,6
Matières extractives et sels de la biliphéine	15,5
	995,1

(SIMON, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 519.)

SANG LAITEUX. Sérum.

Eau	875
Matières grasses	12
— enlevées par l'alcool	9
— — par l'eau	10
Albumine	64
	1000

(MARESKA, *Journ. de Pharm.*, 2e série, février 1840, t. VI, p. 65.)

SANG LAITEUX. Sérum.

	(a)	(b)
Eau	794	905
Matières grasses	117	10
Sels et matières extractives	25	9
Albumine	64	76
	1000	1000

(a) LECANU. — (b) BERTAZZI.

(*Journ. de Pharm.*, février 1840, p. 66.)

SANG LAITEUX. Sérum.

Eau	789
Albumine	157
Graisses huileuses	45
Sels	9
	1000

(TRAIL, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 521.)

SANG d'un scorbutique.

Fibrine	4,420
Globules	44,400
Matières solides du sérum	76,554
Eau	874,626
	1000,000

(ANDRAL, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 459.)

SANG d'un scorbutique.

Fibrine	1,0
Globules	86,3
Albumine	62,3
Principes solubles et non coagulables	16,3
Eau et perte	834,1
	1000,0

(CHATIN et BOUVIER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 563.)

SANG de 12 scrofuleux.

Globules	101,0	98,0	98,0	97
Fibrine	3,0	2,8	2,4	3
Subst^ce dissoute dans le sérum	79,5	79,0	79,1	79
Eau	816,5	820,2	820,5	821
	1000,0	1000,0	1000,0	1000
Globules	96,5	80,0	79	79
Fibrine	2,5	2,3	2	2
Subst^ce dissoute dans le sérum	78,0	78,7	79	80
Eau	823,0	839,0	840	839
	1000,0	1000,0	1000	1000
Globules	63,5	64,0	65,5	64
Fibrine	1,2	1,8	1,7	2
Subst^ce dissoute dans le sérum	80,0	79,0	78,5	79
Eau	855,3	855,2	854,3	855
	1000,0	1000,0	1000,0	1000

(NICHOLSON, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 744.)

SANG BLEU des invertébrés.

Carbone	45,79
Hydrogène	5,01
Azote	12,73
Oxygène	35,93

(HARLESS, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 462.)

SANG de bœuf. Caillot.

Matière colorante rouge	64,0
Fibrine avec un peu d'albumine	36,0
	100,0

(MARCET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 47.)

SANG de bœuf.

	(1)	(2)	(3)
Matières du sérum.			
Albumine	6,207	5,965	3,930
Mat. extractive	2,143	1,359	1,464
Graisse	0,015	»	0,020
Cendres	0,654	0,685	0,643
Matières du caillot.			
Fibrine	0,756	1,737	2,725
Hématopsine	2,519	1,441	3,292
Graisse	0,004	»	0,018
Cendres	0,005	»	0,017
Eau et perte	87,697	88,843	87,891
	100,000	100,000	100,000

(1) S. de la veine jugulaire d'un bœuf sain âgé de deux ans. — (2) *Id.* de cinq ans atteint d'une phthisie pulmonaire commençante. — (3) *Id.* de trois ans et demi, atteint d'une phthisie pulmonaire arrivée à sa dernière période.

(BAUMHAUER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 519.)

SANG de bœuf.

	(a)	(b)
Carbone	51,950	51,965
Hydrogène	7,165	7,334
Azote	17,172	17,473
Oxygène	19,295	19,115
Cendres	4,418	4,113
	100,000	100,000

(a) PLAYFAIR. — (b) BOECKMANN.

(*Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. III, p. 346.)

SANG de bœuf. Sérum.

Albumine	7,9990
Osmazôme et lactate de soude	0,6175
Hydrochlorate de soude et hydrochlorate de potasse	0,2565
Mat. analogue à la salive et soude	0,1520
Eau	90,5000
Perte	0,4750
	100,0000

(MARCET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 47.)

SANG de bœuf. Sérum.

Carbone	53,22	»	53,43
Hydrogène	7,33	»	7,20
Azote	»	15,70	»

		Moyenne.
Carbone	53,54	53,40
Hydrogène	7,08	7,20
Azote	»	15,70
Oxygène, etc	»	23,70
		100,00

(DUMAS et CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. VI, p. 406.)

SANG de bœuf. Cendres.

Matières solubles dans l'eau.

Phosphate de soude tribasique	16,769
Chlorure de sodium	59,340
— de calcium	6,120
Sulfate de soude	3,855

Matières insolubles dans l'eau.

Phosphate de chaux et de magnésie	4,190
Oxyde de fer et phosphate de fer	8,277
Sulfate de chaux et perte	1,449
	100,000

(ENDERLIN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 516, 517.)

SÉRUM de veau.

Carbone	53,44	»	53,54	53,49
Hydrog.	7,33	»	7,21	7,21
Azote	»	15,72	»	15,72
Ox. etc.	»	»	»	23,58
				100,00

(DUMAS et CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. VI, p. 407.)

SANG de veau. Cendres.

Matières solubles dans l'eau.

Phosphate de soude tribasique	30,180
Chlorure de sodium et de potassium	52,650
Sulfate de soude	2,936

Matières insolubles dans l'eau.

Phosphate de chaux et de magnésie	3,490
Oxyde de fer et phosphate de fer	9,277
	98,533

SANG de cheval.

1° Matériaux solides du sang de cheval.

	(1)	(2)	(3)
Cheval à jeun, moyenne de 3 expériences	15,56	18,60	16,90
Cheval nourri	22,91	19,50	20,30
2° Fibrine.			
Moyenne de 3 expériences	1,04	1,09	0,32
3° Albumine.			
Cheval à jeun	9,86	7,96	8,16
Chevaux nourris	11,11	11,25	9,67
4° Globules.			
Chevaux à jeun	4,65	9,21	8,71
Chevaux nourris	10,21	6,95	10,53
5° Matières grasses du résidu solide	0,92	0,83	1,66

(1) S. artériel. — (2) S. veineux. — (3) S. de la veine porte.

(SCHULZ, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 507.)

SANG d'un cheval maigre, tué pour cause de vieillesse.

	(1)	(2)
Eau	789,39	786,50
Fibrine	6,05	5,08
Graisse	1,32	1,46
Albumine	113,10	113,35
Globules	76,40	78,04
Hématosine	3,64	3,95
Mat. extractives et sels	10,00	10,82

(1) S. de la carotide. — (2) S. de la jugulaire.

(*Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 505.)

SANG d'un cheval souffrant du malleus humidus.

	(1)	(2)
Eau	760,08	757.35
Fibrine	11,20	11,35
Graisse	1,86	2,29
Albumine	78,88	85,88
Globules	136,15	128,70
Hématosine	4,87	5,17
Mat. extractives et sels	6,96	9,16

(1) S. de la carotide. — (2) S. de la jugulaire.

(SIMON, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 505.)

SANG des gros vaisseaux de cinq petits chiens nouveau-nés.

Eau	78,00
Fibrine	0,20
Albumine	4,60
Globules	16,50
Sels, etc	0,70
	100,00

(DENIS, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 502.

SANG de coq. Cendres.

Phosphate de fer	8,15	7,95
— de chaux et de magnésie	9,63	13,26
Acide sulfurique	»	1,51
— phosphorique	17,36	11,74
Chlore	24,24	28,13
Potasse	20,71	12,24
Soude	21,80	26,04
Silice	1,48	»
Cendres en 100 parties	1,23	1,13
Sels insolubles	17,78	21,21

(ENDERLIN.)

SANG de jeunes coqs. Cendres.

	(1)	(2)
Cendres insolubles dans l'eau	23,24	23,20
Phos[te] de sesquioxyde de fer	8,45	8,70
— de chaux et de magn[sie]	14,79	14,50
— de potasse bibasique	52,34	50,48
Silicate de potasse	3,53	2,75
Chlorure de sodium et traces de sulfate de potasse	20,89	23,57

	(3)	(4)
Cendres insolubles dans l'eau	25,5	22,8
Phos[te] de sesquioxyde de fer	7,5	7,6
— de chaux et de magn[sie]	15,0	15,2
— de potasse bibasique	25,0	24,4
Silicate de potasse	14,6	14,4
Chlorure de sodium et traces de sulfate de potasse	37,9	38,4

(1) (2) Coqs nourris avec du froment. — (3) (4) *Id.* avec de l'orge.

(ENDERLIN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 558.)

SANG de poule. Cendres.

Potasse	17,89
Soude	28,99
Chlore	0,28
Acide sulfurique	1,45
— phosphorique	37,26
— — et peroxyde de fer	8,58
Silice	0,94
Magnésie	0,93
Chaux	2,04
Charbon	2,84

(HENNEBERG, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 463.)

SANG de poule. Cendres.

Chlorure de potassium	29,14	36,81
— de sodium	16,87	3,31
Soude	21,04	24,02
Phosphate alcalin	19,63	»
Acide phosphorique	»	20,24
— sulfurique	1,19	0,97
Sesquioxyde de fer	3,99	4,77
Chaux	1,03	0,93
Magnésie	0,22	0,46
Phos[tes] terreux et métalliques	6,99	8,49

(HENNEBERG, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 566.)

SANG de grenouille. Cendres.

Phosphate de fer	9,61	10,53
Phosphate de chaux, de magnésie et carbonates	13,46	7,90
Phosphate de soude bibasiq.	38,52	40,44
Chlorure de sodium	31,83	39,26
Sulfate de potasse	1,55	1,72

(ENDERLIN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 570.)

SANG de lapin.

	(1)	(2)
Carbone	50,2	55,7
Azote	16,3	16,2
Hydrogène	6,6	6,4
Oxygène	26,3	21,7

(1) Sang artériel réduit en poudre. — (2) Sang veineux, *id.*

(MACAIRE et MARCET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 382.)

SANG de lièvre. Cendres.

Matières insolubles dans l'eau.

Phosphate de soude tribasique	28,655
Chlorures de sodium et de potassium	50,324
Sulfate de soude	3,721
Matières solubles dans l'eau.	
Phosphate de chaux, de magnésie, de fer, oxyde de fer	16,509
	99,209

(ENDERLIN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 518.)

SANG de mouche. Cendres.

Phosphate de potasse bibasique	33,70
Chlorure de sodium et sulfate de potasse	12,64
Phosphate de chaux, de magnésie, de fer, et un peu de carbonate terreux.	53,66
	100,00

(ENDERLIN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 570.)

SANG DE MOUTON.

	(1)	(2)	(3)
Eau	824,3	854,3	808,8
Globules	97,3	72,0	121,2
Albumine	78,4	73,7	70,0
	100,0	100,0	100,0

(1) (2) (3) S. artériel.

SANG de mouton.

	(4)	(5)	(6)
Eau	811,4	861,9	822,8
Globules	113,0	63,5	106,1
Albumine	75,6	74,6	71,1
	100,0	100,0	100,0

(4) (5) (6) S. veineux.

(LETELLIER, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 505.)

SANG de mouton.

Carbone	»	53,57	53,72
Hydrogène	»	7,15	7,11
Azote	15,82	»	»

		Moyenne.
Carbone	53,34	53,54
Hydrogène	6,98	7,08
Azote	»	15,82
Oxygène, etc	»	23,56
		100,00

(DUMAS et CAHOURS.)

SANG de mouton. Cendres.

Matières solubles dans l'eau.

Phosphate de soude tribasique	13,296
Chlorure de sodium et de potassium	66,570
Sulfate de soude	5,385
A reporter	85,251
Report	85,251

Matières insolubles dans l'eau.

Phosphate de chaux, de magnésie et de fer, oxyde de fer	13,920
Sulfate de chaux et perte	0,829
	100,000

(ENDERLIN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 518.)

SANG d'oie. Cendres.

	(1)	(2)
Phosph^te de sesquiox. de fer	9,61	11,07
Résidu d'acide phosphoriq.	22,66	30,94
Chaux	4,12	5,54
Magnésie	2,20	3,09
Acide sulfurique	1,10	0,32
Chlore	24,04	16,15
Potasse	16,20	10,91
Soude	18,00	18,08
Cendres obtenues	1,22	1,28

(1) S. d'une oie nourrie pendant quelques jours avec du pain et des pommes de terre. — (2) S. d'une oie gavée pendant quelque temps avec du maïs.

(ENDERLIN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849.)

SANG de perche. Cendres.

Phosphate de fer	9,52
— de chaux et de magnésie	9,52
— de potasse bibasique	36,00
Chlorure de sodium	43,37

(ENDERLIN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 570.)

SANG de pigeon. Cendres.

Cendres	1,200	1,29	1,55
Résidu insoluble dans l'eau	22,640	22,08	23,17
100 parties de cendres ont donné :			
$3PhO^5,2Fe^2O^3$	9,434	9,96	9,76
$PhO^5,2CaO+PhO^5,2MgO$	13,207	12,12	13,11
Potasse	12,580	»	»
Soude	21,070	»	»
Chlore	17,300	»	4,51
Acide sulfurique	0,943	»	»
— phosphorique	22,956	37,23	31,71

(ENDERLIN.)

SANG de divers animaux.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Eau	79,89	79,49	85,02	84,12	83,95	83,16
Fibrine	0,76	0,66	0,61	0,53	0,46	0,69
Albumine	2,61	2,58	3,36	2,64	2,20	2,67
Globules	16,47	17,04	10,61	12,44	13,09	13,11
Matières extractives et sels	0,26	0,23	0,40	0,27	0,30	0,37
	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00

(1) Sang artériel de bœuf. — (2) Sang veineux, *id.* — (3) Sang artériel de mouton. — (4) Sang veineux, *id.* (5) Sang artériel de cheval. — (6) Sang veineux, *id.*

(HÉRING.)

SANG de divers animaux.

	Sang sur 100 parties.			Sérum du sang.	
	Globules du sang.	Albumine.	Eau.	Albumine.	Eau.
Homme	12,92	8,69	78,39	10,0	90,0
Simia callitriche	14,61	7,79	77,60	9,2	90,8
Chien	12,38	6,55	81,07	7,4	92,6
Chat	12,04	8,43	79,53	9,6	90,4
Cheval	9,20	8,97	81,83	9,9	90,1
Veau	9,12	8,28	82,60	9,9	90,1
Brebis	9,35	7,72	82,93	8,5	91,5
Chèvre	10,20	8,34	81,46	8,3	90,7
Lapin	9,38	6,83	83,79	10,9	89,1
Cochon d'Inde	12,80	8,72	78,48	10,0	90,0
Corbeau	14,66	5,64	79,70	6,6	93,4
Héron	13,26	5,92	80,82	6,8	93,2
Canard	15,01	8,47	76,52	9,9	90,1
Poule	15,71	6,30	77,99	7,5	92,5
Pigeon	15,57	4,69	79,44	5,5	94,5
Truite	6,38	7,25	86,37	7,7	92,3
Lotte	4,81	6,57	88,62	6,9	93,1
Anguille	6,00	9,40	84,60	10,0	90,0
Tortue de terre	15,06	8,06	76,88	9,6	90,4
Grenouille	6,90	4,64	88,46	5,0	95,0

(DUMAS et PRÉVOST, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 58.)

SANG de divers animaux.

Composition du sang normal.

	Homme.	Chien.	Chat.	Cheval.	Bœuf.	Veau.	Chèvre.	Brebis.	Lapin.	Cochon.	Oie.	Poule.
Eau	798,40	790,50	810,02	804,75	799,59	826,71	839,44	827,77	817,30	768,95	814,68	793,42
Globules	116,53	123,85	113,39	117,13	120,87	102,50	86,00	92.42	170,72	145,53	121,45	144,57
Albumine	74,20	65,19	64,46	67,58	66,90	56,51	62,70	68.77		72,87	50,78	48,52
Fibrine	2,23	1,93	2,42	2,41	3,62	5,76	3,90	2,97	3,80	3,95	3,46	4,67
Graisses	1,97	2,25	2,70	1,31	2,04	1,62	0,91	1,61	1,90	1,95	2,57	2,03
Sels solubles	6,67	6,28	7,01	6,82	6,98	7,00	7,05	6,91	6,28	6,75	6,87	6,79
	1000,00	990,00	1000,00	1000,00	1000,00	1000,10	1000,00	1000,45	1000,00	1000,00	999,81	1000,00

Composition des sels solubles.

	Homme.	Chien.	Chat.	Cheval.	Bœuf.	Veau.	Chèvre.	Brebis.	Lapin.	Cochon.	Oie.	Poule.
Phosphates alcalins	0,8234	0.7300	0,607	0,844	0,468	0,957	0,402	0,395	0,637	1,362	1,135	0,945
Sulfate de soude	0,2020	0,1970	0,210	0,213	0,181	0,269	0,265	0,348	0,202	0,189	0,090	0,100
Carbonates alcalins	0,9566	0,7896	0,919	1,104	1,071	1,263	1,202	1,498	0,970	1,198	0,824	0;350
Chlorure de sodium	4,6900	4,4900	5,274	4,659	4,321	5,864	5,176	4,895	4,092	4,281	4,246	5,392
	6,6720	6,2066	7,010	6,820	6,041	7,353	7,045	7,136	5,901	7,030	6,295	6,787

(NASSE, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 528.)

SANG de divers animaux.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone	55,1	55,1	55,4	54,1
Hydrogène	7,1	7,2	7,1	7,1
Azote	17,2	17,3	17,3	17,5
Oxygène	20,6	20,4	20,2	21,3
	100,0	100,0	100,0	100,0

(1) S. de femme. — (2) (3) Globules du sang de chien. — (4) Sang de lapin.

(DUMAS, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 735.)

SANG de divers animaux. Globules de sang isolés, bien purgés de sérum.

	(1)	(2)		(3)
Carbone	55,1	55,1	55,4	54,1
Hydrogène	7,1	7,2	7,1	7,1
Azote	17,2	17,3	17,3	17,5
Oxygène, etc.	20,6	20,4	20,2	21,3
	100,0	100,0	100,0	100,0

(1) Sang de femme. — (2) *Id.* de chien. — (3) *Id.* de lapin.

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVII, p. 460.)

SANG d'animaux sains.

Nom de l'animal.	Fibrine.	Globules.	Matières solides du sérum.	Eau.
Quatre chevaux entiers. Percherons de train..........	4,5	104,5	84,3	806,7
Treize chevaux entiers. Percherons de poste..........	3,9	102,3	82,1	811,7
Six bœufs de travail............................	3,6	97,4	85,8	813,2
Six vaches laitières.............................	3,8	101,9	86,8	807,5
Six porcs de 2 à 6 mois, race anglaise................	4,6	105,7	80,1	809,6
Deux chèvres.....................................	3,2	101,4	91,4	804,0
Six béliers et 25 brebis de races diverses et croisés....	3,0	101,1	82,4	813,5
Quatre agneaux mâles, 1 femelle, espèce mérine, âgés de 3 à 96 heures..............................	2,2	107,3	72,8	817,7
Trois béliers, espèce anglaise, race Dishley...........	3,0	92,6	94,0	810,4
Dix brebis, — —	2,6	95,7	91,9	809,8
Seize chiens, diverses races et espèces...............	2,1	148,3	75,5	774,1

SANG d'animaux malades.

SEXE.	AGE.	MALADIES.	MALADES.	SAIGNÉES.	FIBRINE.	GLOBULES.	MATÉRIAUX solides DU SÉRUM.	EAU.
Moutons..	5 à 7 ans.	Douves dans les canaux biliaires sans complication....................	11	27	3,1	49,6	61,6	885,7
Moutons..	4 à 7 ans.	Douves dans les canaux biliaires, complication phlegmasique....................	6	14	7,1	44,4	79,7	868,8
Mouton...	6 »	Bronchite aiguë tuberculeuse... (Phlegmasies diverses.)	»	»	5,2	61,0	109,4	824,4
Bélier....	2 »	Tubercules ramollis........... (Phlegmasies diverses.)	»	»	4,4	88,8	101,8	805,0
Mouton...	5 »	Pneumonie lobulaire........... (Phlegmasies diverses.)	»	»	4,6	66,6	50,5	878,3
Mouton...	6 »	Abcès pulmonaire tuberculeux.. (Phlegmasies diverses.)	»	»	6,2	64,5	106,7	822,6
Mouton...	7 »	Kyste pulmonaire suppuré...... (Phlegmasies diverses.)	»	»	4,3	83,0	83,7	829,0
Bélier.....	1 »	Entérite aiguë................ (Phlegmasies diverses.)	»	»	6,0	100,7	96,6	796,7
Brebis....	4 »	Urétrite aiguë................ (Phlegmasies diverses.)	»	»	6,3	100,4	85,4	807,9
Brebis....	1 »	Congestion pulmonaire....................	»	»	3,0	101,4	82,4	813,2
Brebis....	2 »	Tuberculose pulmonaire....................	»	»	4,0	87,6	85,6	822,8
Mouton...	4 »	Péritonite chronique....................	»	»	3,2	58,8	52,2	885,8

(ANDRAL, GAVARRET et DELAFOND, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 530.)

SANG de divers animaux.

Sang artériel.

Origine du sang.	Volume du sang.	Acide carbonique.	Oxygène.	Azote.
	Cent. cub.	Cent. cub.	Cent. cub.	Cent. cub.
Sang artériel d'un cheval A.....................	125	5,4	1,9	2,5
Sang artériel d'un cheval très-vieux, mais en bonne santé B....................................	130	10,7	4,1	1,5
Le même sang B..............................	122	7,0	2,2	1,0
Sang artériel d'un veau C......................	123	9,4	3,5	1,6
Le même sang C..............................	108	7,0	3,0	2,6
	608	39,5	14,7	9,2
Ou, en ramenant à 100 le volume du sang.........	100	6,4967	2,4178	1,5131

SANG de divers animaux.

Sang veineux.

Sang veineux du même cheval A, quatre jours après la prise du sang artériel........................	205	8,8	2,3	1,1
Le même sang veineux A........................	195	10,0	2,5	1,7
Sang veineux du même vieux cheval B, recueilli trois jours après........................	170	12,4	2,5	4,0
Sang veineux du même veau C, recueilli quatre jours après........................	153	10,2	1,8	1,3
Le même sang veineux C........................	140	6,1	1,0	0,6
	863	47,5	10,1	8,7
Ou en ramenant à 100........................	100	5,5041	1,1703	1,081

(MAGNUS, *C. R.*, t. XVIII.)

SANG des animaux nouveau-nés.

SUBSTANCES.	HOMME avant l'emploi du sel marin.	HOMME après l'emploi du sel marin.	BOEUF.	VACHE.	VEAU.	MOUTON.	LAPIN.	CHIEN.	CHAT.	POULE.	PIGEON.
Eau..............	779,92	767,60	796,07	788,16	835,62	798,00	831,00	798,00	812,00	785,00	795,00
Globules..........	130,09	143,00	123,15	126,17	92,50	102,00	91,50	126,00	109,22	150,33	143,21
Albumine	77,43	74,00	65,49	67,20	55,30	85,04	63,82	63,00	64,12	47,15	48,10
Fibrine...........	2,10	2,25	5,36	6,34	4,10	3,22	3,20	2,23	2.19	5,08	5,07
Matières grasses...	1,13	1,31	2,20	2,17	1,28	1,76	1,63	2,31	2,13	2,34	1,70
Sels et mat. extract.	9,33	11,84	8,73	9,96	11,20	9,98	8,85	8,46	10,34	9,10	8,92
	1000,00	1000,00	1000,00	1000,00	1000,00	1000,00	1000,00	1000,00	1000,00	1000,00	1000,00
Matières solubles dans l'eau.											
Chlorures de potassium et de sodium	4,67	6,40	4,66	4,79	6,08	5,73	4,60	4,41	5,62	4,95	5,39
Chlorure de calcium	»	»	0,20	0,17	0,31	0,15	0,27	0,18	0,33	0,12	0,18
Phosphate de soude.	1,37	1,68	0,76	0,83	1,09	1,02	0,82	0,83	0,93	0,83	0,78
Sulfate de soude...	0,44	0,42	0,60	0,32	0,84	0,63	0,59	0,52	0,71	0,36	0,27
Carbonates de potasse et de soude.	0,48	0,56	0,40	0,86	0,37	0,32	0,42	0,31	0,46	0,38	0,18
Matières insolubles dans l'eau.											
Phosphate de chaux	0,67	0,72	0,50	0,96	0,83	0,69	0,52	0,53	0,67	1,23	1,09
Sesquioxyde de fer.	1,26	1,50	1,25	1,43	1,11	1,06	0,97	1,45	1,23	0,75	0,62
Carbonate et sulfate de chaux........	0,34	0,38	0,20	0,40	0,27	0,18	0,30	0,12	0,20	0,29	0,17
Perte.............	0,10	0,18	0,16	0,20	0,30	0,20	0,43	0,11	0,19	0,19	0,24
	9,83	11,84	8,73	9,96	11,20	9,98	8,85	8,46	10,34	9,10	8,92

(POGGIALE, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 457.)

Sang de divers individus. — Analyses de sang calculées pour 1000 parties.

INDIVIDUS.	ÉTAT SANITAIRE.	Eau.	Matériaux solides.	Fibrine.	Graisse.	Albumine.	Globuline.	Hématosine.	Matières extractives et sels.	OBSERVATIONS.
Homme de 17 ans	Sain	791,900	208,100	2,011	1,978	75,590	105,165	7,181	14,174	100 p. de globules renferment 6,3 p. d'hématosine.
Fille de 28 ans	Id.	798,656	201,344	2,208	2,713	77,610	100,890	5,237	9,950	100 p. de globules renferment 5,2 p. d'hématosine.
Fille de 3 ans et demi	Bronchite	757,831	242,269	»	3,393	109,080	106,650	8,726	14,500	La saignée fut pratiquée par des sangsues.
Femme dans les 40 ans	Pneumonie	839,848	160,152	9,152	2,265	100,415	34,730	2,800	8,003	La femme mourut bientôt après la section des veines. 100 p. de globules renferment 4,9 p. d'hématosine.
Homme de 40 ans	Id.	803,179	196,821	5,632	4,336	121,721	52,071	2,752	10,309	100 p. de globules renferment 5,2 p. d'hématosine.
Homme de 60 ans	Phtis. commenç.?	803,404	195,009	3,443	0,697	102,100	74,948	1,466	11,258	100 p. de globules renferment 3,2 p. d'hématosine.
Homme de 50 ans	Diabétès sucré	794,663	205,337	2,432	2,010	114,570	66,330	5,425	11,570	On trouva 2,5 millièmes de sucre dans le sang tiré après le repas.
Fille de 21 ans	Id.	789,490	210,510	2,370	3,640	86,000	98,500	5,100	14,900	Le sang tiré avant le repas ne contenait que des traces de sucre.
Homme de 40 ans	Maladie de Bright	830,590	169,420	7,046	2,403	103,694	40,151	3,808	12,348	Les mat. extractives contenaient des traces d'urée, 100 p. de globules contiennent 8,6 p. d'hématosine.
Homme de 20 ans	Id.	826,891	173,109	3,060	1,860	109,432	41,300	4,377	13,280	Les matières extractives contenaient des quantités assez sensibles d'urée, 100 p. de globules renfermaient 9,5 p. d'hématosine.
Homme de 30 ans	Id.	823,461	176,539	5,000	2,520	37,010	54,090	5,100	12,819	Les matières extractives contenaient des quantités sensibles d'urée, 100 p. de globules renfermaient 9,4 p. d'hématosine. Le sérum contenait une grande quantité de fibrine divisée en globules qui lui communiquaient un aspect laiteux.
Fille de 20 ans, enceinte	»	806,898	182,322	2,102	3,040	72,200	89,300	7,600	7,980	
Sang de la menstruation	»	785,000	208,170	»	2,580	75,540	109,650	10,750	8,600	100 p. de globules contenaient 8,3 p. d'hématosine.
Sang tiré de la carotide d'un cheval.	Malleus humidus	100 p. du sang sec renferment		»	0,800	34,000	58,000	2,100	3,000	Le cheval se trouvait dans le dernier stade de la maladie.
Id. de la jugulaire id.	Id.			»	1,000	37,500	56,200	2,300	4,000	
Id. de la veine porte id.	Id.			»	1,200	3,500	57,800	2,500	4,500	
Id. artériel id.	Id.	760,084	239,952	11,200	1,856	78,880	136,148	4,872	6,960	100 p. de globules contenaient 3,4 p. d'hématosine.
Id. veineux id.	Id.	757,351	242,649	11,350	2,290	85,875	128,698	5,176	9,160	100 p. de globules contenaient 3,9 p. d'hématosine.
Id. de la veine porte id.	Id.	724,972	257,028	8,370	3,186	92,400	152,592	6,600	11,880	100 p. de globules contenaient 4,10 p. d'hématosine.
Id. veineux id.	Id.	800,563	199,437	4,747	5,149	62,272	95,937	4,254	12,454	
Id. id. id.	Id.	818,900	182,100	5,100	2,214	62,140	80,960	6,500	12,310	
Le même cheval	»	808,809	191,191	9,011	4,820	103,740	54,600	4,360	14,650	Le sang provenait du même cheval que le nº 21 ; on l'avait privé de nourriture pendant 4 jours.
Bœuf	Sain	795,000	205,000	»	5,590	95,050	83,836	6,335	11,181	
Veau	Id.	777,279	222,721	2,600	4,191	83,925	105,925	24,444		
Carpe	»	872,000	128,000	»	2,967	83,850	21,410	3,225	6,129	
Tanche	»	900,000	100,000	»	4,630	68,800	13,800	1,850	2,770	
Grenouille verte	»	848,200	151,800	»	9,607	112,330	21,860	7,893	2,429	
Chyle d'un cheval	»	940,670	59,330	0,440	1,186	42,717	0,474		8,360	Le chyle contient en outre 1,78 p. d'une substance salivaire, ainsi que de la globuline ou de la caséine. Les matières extractives qu'on y trouve renferment également du sel marin, du lactate de soude, etc.

(Simon, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 376.)

SANG. Recherches sur l'influence que certains principes alimentaires peuvent exercer sur la proportion de matière grasse contenue dans le sang.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Quantité de sang sur laquelle on a opéré	17,3000	17,340	14,950	14,315	15,400	14,435
Sang sec obtenu	2,8600	3,270	2,860	2,580	2,990	2,830
Matière sèche pour 1 de sang.	0,1893	0,194	0,191	0,180	0,194	0,196
Graisse obtenue	0,0360	0,097	0,065	0,071	0,085	0,094
Proportion de graisse dans le sang normal	0,0020	0,005	0,004	0,004	0,005	0,006
Nourriture consommée	Amidon.	Blanc d'œuf.	Rien.	Amidon.	Blanc d'œuf.	Lard.

	(7)	(8)	(9)	(10)	(11)	(12)
Quantité de sang sur laquelle on a opéré	13,940	13,375	48,710	34,260	37,550	33,870
Sang sec obtenu	2,030	2,520	7,500	6,270	8,105	5,020
Matière sèche pour 1 de sang.	0,217	0,190	0,154	0,182	0,215	0,179
Graisse obtenue	0,044	0,094	0,204	0,152	0'277	0,144
Proportion de graisse dans le sang normal	0,003	0,007	0,004	0,004	0,004	0,003
Nourriture consommée	Rien.	Rien.	Amidon.	Blanc d'œuf gélatine.	Noix.	Rien.

(1) (2) (3) Pigeons de trois semaines. — (4) (5) (6) (7) (8) Pigeons d'un mois. — (9) (10) (11) (12) Canards.

(BOUSSINGAULT, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 570.)

SANG-DRAGON.

Résine rouge, appelée draconine	90,70
Huile grasse	2,00
Acide benzoïque	3,00
Oxalate calcique	1,60
Phosphate calcique	3,70
	101,00

(HERBERGER, *Tr. de Ch.* de Berzelius, t. II, p. 562.)

SANG-DRAGON. $C^{30}H^{21}O^{6}$.

	Tr.		Calc.
Carbone	74,247	73,998	74,218
Hydrogène	6,450	6,663	6,362
Oxygène	19,303	19,339	19,420
	100,000	100,000	100,000

(JOHNSTON, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 314.)

SANGUINARINE. $C^{37}H^{16}AzO^{8}$.

	Calc.	
Carbone	2806,45	70,62
Hydrogène	190,00	4,78
Azote	177,03	4,45
Oxygène	800,00	20,15
	3973,48	100,00

	Tr.		
Carbone	70,03	69,82	70,02
Hydrogène	5,27	5,08	5,14
Azote	5,23	»	»
Oxygène	19,47	»	»
	100,00		

(SCHIEL, *R. sc. et ind.*, t. XI, p. 398.)

SANIDINE. Voy. ALBITE.

SANTALINE. $C^{16}H^{8}O^{3}$.

	(1)	Calc.	(2)
Carbone	75,03	75,37	67,22
Hydrogène	6,37	6,15	5,67
Oxygène	18,60	18,48	27,11
	100,00	100,00	100,00

	(3)	(4)	(5)
Carbone	67,16	65,28	66,18
Hydrogène	6,02	5,55	5,43
Oxygène	26,82	29,17	28,39
	100,00	100,00	100,00

(1) S. par PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 194. — (2) (3) S. du santal clair, par BOLLEY, *R. sc. et ind.*, n° 96, janvier 1848. — (4) (5) *Id.* foncé, *id.*

SANTONINE. $C^{5}H^{3}O$.

Carbone	73,63
Hydrogène	7,21
Oxygène	19,16
	100,00

(LIEBIG, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

SAPAN de Neufchâtel. Cendres.

Potasse	3,24
Soude	2,11
Chaux	49,47
Magnésie	1,90
Oxyde ferrique	0,87

Phosphate ferrique	»
Acide phosphorique	2,23
— sulfurique	2,01
Silice	0,59
Acide carbonique	36,55
Chlore	1,55
Sable et charbon	1,36

(Koechlin, *Ann. der Ch. und Ph.*, v. Liebig et Wœhler, 1845, n° 6.)

SAPARRE. Voy. Disthène.

SAPHIR. Voy. Corindon.

SAPHIR D'EAU. Voy. Cordiérite.

SAPHIRINE. Voy. Agate.

SAPIN. 1000 livres de ce bois brûlées ont donné :

Cendres	3,40
Sel	0,45
	3,85

(Kirwan, *Ann. de Ch.*, t. XVIII, p. 206.)

Sapin. Produits de la distillation.

Acide pyroligneux	41,20
Huile empyreumatique	13,70
Charbon	21,20
Gaz	23,90
	100,00

(Stolz, *Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 243.)

Sapin. Cendres.

	(a)	(b)
Carbone	»	1,36
Silice	5,72	0,59
Acide carbonique	31,00	37,55
— sulfurique	2,07	2,01
— phosphorique	3,07	2,23
Chlore	0,49	1,55
Oxyde ferrique	2,23	0,87
Chaux	31,50	49,47
Magnésie	9,19	1,90
Potasse	7,17	3,21
Soude	6,81	2,11
Charbon et perte	0,75	»
	100,00	102,85

(a) Lévy, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 74. — (b) Koechlin, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 666.)

Sapin de Norwége. Cendres.

Potasse	14,10
Soude	20,70
Chaux	12,30
Magnésie	4,35
	51,45

(Berthier, *Écon. rurale*, t. I, p. 114.)

Sapin.

Carbone	45,09
Hydrogène	6,47
Oxygène	48,44
	100,00

(Payen, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 479.)

SAPONAIRE.

Résine brune et molle	0,25
Extrait mousseux	34,00
Gomme mêlée d'un peu de mucilage végétal	33,00
Fibre ligneuse	22,25
Apothème d'extrait	0,25
Eau	13,00
(Excès)	2,75
	105,50

(Bucholz, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

Saponaire. Suc évaporé à siccité.

Saponine avec un peu d'acétate de potasse	73,0
Matière animale soluble dans l'eau, insoluble dans l'esprit-de-vin avec un sel végétal à base de potasse	21,5
Matière inconnue blanchâtre	2,5
Excès	3,0
	100,0

(Braconnot, *Journ. de Ph.*, t. LXXXIV, p. 287.)

Saponaire. Racine.

Sucre, peu de gomme, sulfate, malate et chlorure potassiques	12,0
Chlorophylle	1,5
Gomme souillée de saponine et de malates	13,2
Albumine à l'état soluble	1,2
Albumine coagulée	5,0
Amidon extrait par l'ébullition avec de l'acide muriatique	16,0
Saponine	0,8
Résine souillée de graisse	7,0
Fibre végétale	15,0
Eau	15,0
Chlorure de potassium	0,3
	87,0

(Bley, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

SAPONINE. $C^{52}H^{46}O^{32}$.

Carbone	3974,8	51,3
Hydrogène	575,0	7,4
Oxygène	3200,0	41,3
	7749,8	100,0

(Bussy, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 391.)

SAPONITE. Voy. Pierre de savon.

SAPPARITE. Voy. Disthène.

SARCOCOLINE.

Carbone	57,15
Hydrogène	8,34
Oxygène	34,51
	100,00

(Pelletier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 199.)

SARCOLITHE.

Silice	42,11
Albumine	24,50
Chaux	32,43
Soude	2,93
	101,97

(Descloizeaux, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. X, p. 72.)

Voy. Hydrolite.

SARDOINE. Voy. Agate.

SARKOSINE: $C^6AzH^7O^4$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	40,73	40,90	36	40,45
Azote	15,84	15,90	14	15,73
Hydrogène	7,90	7,82	7	7,86
Oxygène	35,53	35,38	32	35,96
	100,00	100,00	89	100,00

(Liebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, juin 1848, t. XXIII, p. 159.)

SARMENTS. Voy. Vigne.

SARRASIN.

Résine	0,3
Matière azotée	10,5
Albumine	0,2
Extrait	2,5
Sucre	3,0
Dextrine	0,3
Amidon	52,0
Fibres et son	28,5

(Zenneck, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VI, p. 393.)

Sarrasin. Cendres.

Carbonate de potasse	29,5
Sulfate de —	3,8
Carbonate de chaux	17,5
— de magnésie	13,5
Silice	16,3
Alumine	10,5
Eau	8,9
	100,0

(Vauquelin, *Journ. des Mines*, ventôse an x, p. 526.)

Sarrasin de Clèves.

Potasse	8,74
Soude	20,10
Chaux	6,66
Magnésie	10,38
Oxyde ferrique	1,05
Acide phosphorique	50,07
— sulfurique	2,16
Silice	0,69
	99,85

(Bichon, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 71.)

Sarrasin. Farine.

	(1)	(2)
Azote	1,08	1,56
Carbone	44,27	45,42
Hydrogène	6,54	6,45
Oxygène	46,50	46,50
Soufre	0,08	0,11
Cendres	0,36	2,30
Matières azotées desséchées à 100°	7,40	9,96
Matières azotées fraîches	6,27	7,94
Eau	15,14	14,19

(1) S. de Vienne. — (2) S. de Tartarie.

(Horsfold, *R. sc. et ind.*, t. XXV, p. 304.)

Sarrasin. Paille sèche.

Matières solubles dans l'eau	22,600
— solubles dans une lessive alcaline caustique	23,614
Cire et résine	0,900
Fibre végétale	52,886
	100,000

Sarrasin. Cendres de la paille.

Potasse	0,332
Soude	0,062
Chaux	0,704
Magnésie	1,292
Alumine	0,026
Oxyde de fer	0,015
— de manganèse	0,032
Silice	0,140
Acide sulfurique	0,217
— phosphorique	0,288
Chlore	0,095
	3,203
Parties combustibles et eau	96,797
	100,000

(Sprengel, *Ann. agricoles* de Roville, t. VIII, p. 212.)

SASSAFRAS. Écorce de la racine.

Eau	9,0
Huile essentielle pesante / — — légère / Matière analogue au camphre	0,8
— grasse analogue à la stéarine	0,8
Résine balsamique et cire	5,0
Sassafride	9,2
Tannin	5,8
Sassafride, tannin et gomme, extraits par l'alcool faible	6,8
Albumine soluble	0,6
Gomme, matière colorante rouge et sels	3,0
Fécule, — — — brune. / Tannin, sels	5,4
Fécule, tannin, etc., dissous par une solution de potasse caustique	28,9
Fibre végétale	24,7
	100,0

(Reinsch, *Rev. sc. et ind.*, t. XXVI, p. 339.)

SASSSOLINE. Voy. Acide borique.

SAUALPITE. Voy. Épidote.

SAULE.

Carbone	42,6
Eau	57,4
	100,0

(Proust, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 371.)

Saule.

1000 livres de saule brûlé ont donné :

Cendres	28,00
Sel	2,85
	30,85

(Kirwan, *Ann. de Ch.*, t. XVIII, p. 206.)

Saule.

Adipocire verte, analogue à celle du quinquina.
Cire.
Matière colorante jaune peu amère.
Tannin.
Matière brune rougeâtre très-peu soluble dans l'eau.
Gomme.
Fibre ligneuse.
Acide qui forme avec la magnésie un sel très-soluble dans l'eau et l'esprit-de-vin.

(Pelletier et Caventou, *Répert.*, t. XII, p. 294.)

Saule. Composition du bois.

			Moyenne.
Carbone	51,68	51,83	51,75
Hydrogène	6,07	6,30	6,19
Oxygène	41,27	40,89	41,08
Azote	0,98	0,98	0,98
	100,00	100,00	100,00

En moyenne, 1 de matière sèche a laissé 0,0367 de cendres.

(Chevandier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. X, p. 137.)

SAUSSURITE. Voy. Labrador.

SAVON.

	(a)	(b)
Eau	52,29	30,46
Huile	41,58	69,95
Soude	6,13	8,59
	100,00	109,00

(a) Roard, *Ann. de Ch.*, t. LXV, p. 36. — (b) Lelièvre, Darcet et Pelletier, *id.*, t. LXV, p. 56.)

Savon de Marseille.

Eau	21,36
Adipocire	9,20
Huile très-soluble dans l'alcool	59,20
Soude	10,24
	100,00

(Braconnot, *Ann. de Ch.*, t. XCIII, p. 268.)

Savon de Marseille.

	(1)		(2)
Soude	6	Soude	4,6
Huile	60	Matière grasse	50,2
Eau	34	Eau	45,2
	100		100,0

(1) Darcet. — (2) Thénard.

Savon de suif, fabriqué à Londres.

Soude	6
Mat. grasse contenant au moins 90 p. 100 de suif	52
Eau	42
	100

(Ure.)

Savon de Castille.

Soude	9,0
Matière grasse huileuse	76,5
Eau et matière colorante	14,5
	100,0

(Ure.)

de Castille, fabriqué en Angleterre.

e	10,5
grasse d'une consistance pâteuse.	75,2
et un peu de matière colorante.	14,3
	100,0

blanc de parfumeur.

e	9
re grasse	75
	16
	100

)

blanc de Glascow.

e	16,4
	50,0
	33,6
	100,0

)

vert ordinaire.

se	9,5
re grasse	44,0
	46,5
	100,0

ARD.)

	46,5	48,0	52,0
argariq. et oléique.	44,0	42,8	39,2
se	9,5	9,1	8,8
	100,0	100,0	100,0

REUL.)

de Londres.

se	8,5
et suif	45,0
	46,5
	100,0

vert des fabriques belges.

se	7
	36
	57
	100

mou écossais.

se	8
et suif	47
	45
	100

se	9
et graisse	34
	57
	100

Savon mou d'Écosse à l'huile de navette.

Potasse	10,00
Huile	51,66
Eau	38,34
	100,00

Savon à l'huile d'olive.

Potasse contenant une assez forte proportion d'acide carbonique	10
Huile	48
Eau	42
	100

Savon demi-dur d'Écosse ou *savon économique*, pour le foulage des laines.

Potasse	11,5
Graisse solide	62,0
Eau	26,5
	100,0

Savon de beurre de cacao, fabriqué à Londres.

Soude	4,5
Beurre de cacao	22,0
Eau	73,5
	100,0

(*Tr. de Ch.* de Dumas, t. VI, p. 751.)

Savons de graisse fluide.

Graisse fluide.	100,00	100,00	100,00
Baryte	27,20	26,97	26,92
Graisse fluide			100,00
Strontiane			19,38
Graisse fluide	100,00	100,00	100,00
Protox. de plomb.	104,08	103,33	114,84
Graisse fluide	100,00	100	100,00
Potasse	15,64	16	16,58
Graisse fluide		100,00	100,00
Soude		10,11	10,98
Graisse fluide		91,202	100,00
Chaux		8,798	9,64
Graisse fluide		93	100,00
Magnésie		7	7,52
Graisse fluide			100,00
Oxyde de zinc			11,83
Gaisse fluide			100,00
Peroxyde de cuivre			13,93

(Chevreul, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 275, etc.)

SAVON de sparmacéti.

Sparmacéti saponifié....	92,462	100,00
Potasse...............	7,538	8,15

(CHEVREUL, *Ann. de Ch.*, t. XCV, p. 15.)

SAVON RÉSINEUX de Glascow.

Soude..........................	6,5
Graisse et résine..................	70,0
Eau..........................	23,5
	100,0

(URE, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VI, p. 751.)

SAVON DE MONTAGNE. Voy. HALLOYSITE.

SCAMMONÉE.

	(1)	(2)
Résine....................	60,0	29,0
Gomme..................	3,0	8,0
Extractif.................	2,0	5,0
Débris de végétaux.........	»	58,0
Matière terreuse, etc........	35,0	»
	100,0	100,0

(1) S. d'Alep. — (2) S. de Smyrne.

(BOUILLON-LAGRANGE et VOGEL, *Ann. de Ch.*, t. LXXII, p. 75.)

Voy. RÉSINES.

SCAPOLITE. Voy. WERNÉRITE.

SCARBROÏTE. Voy. COLLYRITE.

SCHAALENBLENDE de Racbel.

Zinc..........................	64,22
Soufre........................	32,10
Fer...........................	1,32
Antimoine. / Oxyde de plomb	0,72
Eau..........................	0,80
Cadmium.....................	traces
	99,16

(KERSTEN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 283.)

SCHAALSTEIN. Voy. WOLLASTONITE.

SCHÉELIN CALCAIRE.

Syn. : *Chaux tungstatée ; wolfram blanc ; tungstein blanc ; schéelite.*

	(1)	(2)	(3)
Ox. de tungstène..	65,0	jaune 68,0	77,75
Chaux..........	31,0	30,0	17,60
Silice...........	4,0	»	3,00
	100,0	93,0	98,35

(1) S. de Bitzberg (en Suède), par SCHEELE, *Ann. de Ch.* de Klaproth, t. XLIV, p. 123. — (2) S. de Schluckenwald, par MM. d'ELHUYART, *id.* —(3) *Id.* par KLAPROTH, *id.*

SCHÉELIN CALCAIRE

	(4)	(5)
Oxyde de tungstène......	80,417	75,25
Chaux................	19,400	18,70
Silice.................	»	1,50
Oxyde de fer...........	»	1,25
— de manganèse....	»	0,75
	99,817	97,45

(4) S. par BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 162. — (5) S. de Cornouailles, par KLAPROTH, *id.*, t. XLIV, p. 124.

SCHÉELIN FERRUGINÉ.

Syn : *Tungstate de fer et de manganèse; schéelin ferrugineux ; wolfram.*

	(1)	(2)	(3)
Peroxyde de fer.....	16,0	13,5	15,6
— de manganèse.	14,8	22,0	16,0
Silice............	»	2,0	»
Acide tungstique....	69,2	65,0	68,4
	100,0	102,5	100,0

	(4)	(5)
Peroxyde de fer..........	13,8	17,594
— de manganèse...	13,0	5,640
Silice.................	»	2,100
Acide tungstique.........	73,2	74,666
	100,0	100,000

(1) S. de la Haute-Vienne, par VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L, p. 195.— (2) S. par D'ELHUYART frères, *Ch.* de Chaptal, t. II, p. 432. — (3) (4) S. de la Haute-Vienne, par VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXX, p. 196. — (5) S. de Cumberland, par BERZELIUS, *id.*, t. III, p. 161.

SCHÉELIN FERRUGINÉ.

	(1)	(2)	(3)
Protoxyde de fer....	19,24	19,16	17,84
— de manganèse	4,97	4,74	6,20
Tunsgtène et oxygène	75,79	76,10	75,99
	100,00	100,00	100,00

	(4)	(5)
Protoxyde de fer.........	18,33	17,71
— de manganèse..	5,67	6,29
Tungstène et oxygène.....	76,00	76,00
	100,00	100,00

(1) S. de Montevideo. — (2) S. d'Ehrenfriedersdorf. — (3) (4) (5) S. de Chanteloup.

SCHÉELIN FERRUGINÉ.

	(1)	(2)	(3)
Acide tungstique.	75,69	76,36	76,30
Protoxyde de fer..	19,05	»	19,12
— de manganèse	4,61	»	4,53
Manganèse......	»	0,75	0,83

(1) (2) (3) S. de Limoges.

SCHÉELIN FERRUGINÉ.

	(4)	(5)	(6)
Acide tungstique..	76,44	75,99	»
Protoxyde de fer .	19,49	9,45	9,78
— de manganèse	4,32	14,07	13,85
Manganèse......	0,81	»	»
Chaux..........	»	0,56	0,40

(4) S. de Limoges. — (5) (6) S. de Limstald.

(EBELMEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. VIII, p. 507.)

SCHÉELIN FERRUGINÉ.

	(1)	(2)
Acide tungstique.........	75,89	75,92
Protoxyde de fer.........	9,43	9,38
— de manganèse..	13,80	14,04
	99,12	99,34

	(3)	(4)
Acide tungstique.........	75,90	75,56
Protoxyde de fer.........	9,40	20,17
— de manganèse..	13,86	3,54
	99,16	99,27

(1) (2) (3) S. de Zinnvald. — (4) S. de Harzgerod.

SCHÉELIN FERRUGINÉ.

	(1)	(2)	(3)
Acide tungstique..	76,34	75,62	75,96
Protoxyde de fer..	9,61	9,54	9,53
— de manganèse	14,20	14,85	14,49

	(4)	(5)	(6)
Acide tungstique..	76,83	75,47	75,76
Protoxyde de fer..	9,20	9,53	9,73
— de manganèse	14,56	14,26	14,96

	(7)	(8)	(9)
Acide tungstique..	75,68	75,80	75,43
Protoxyde de fer..	9,56	9,78	9,64
— de manganèse	14,30	14,41	14,90

(1) (2) S. du Zinnvald. — (3) S. de Lock-fel. — (4) S. de Neubeschert. — (5) S. de Huntington. — (6) S. de Trumbul. — (7) S. de Schlaggenwald. — (8) S. du Mauseberg. — (9) S. d'Altenberg.

SCHÉELIN FERRUGINÉ.

	(1)	(2)	(3)
Acide tungstique..	75,90	76,02	75,64
Protoxyde de fer..	19,24	19,20	19,55
— de manganèse	4,80	4,75	4,80

	(4)	(5)
Acide tungstique.........	75,87	75,82
Protoxyde de fer.........	19,16	19,32
— de manganèse..	4,96	4,84

(1) S. du Harzgerod. — (2) S. de Montevideo. — (3) S. de Nerstchinsk. — (4) S. d'Ehrenfriedersdorff. — (5) S. de Chanteloup.

(KERNT, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 162.)

SCHÉELITE. Voy. SCHÉELIN CALCAIRE.

SCHÉELITINE. Voy. PLOMB TUNGSTATÉ.

SCHÉERÉRITE. Voy. SUIF DE MONTAGNE.

SCHILFGLASERZ. Voy. PLOMB ANTIMONIÉ SULFURÉ ARGENTIFÈRE.

SCHILLERSPATH. Voy. DIALLAGE.

SCHISTES.

	(1)	(2)	(3)
Acide carbonique...	»	27,0	»
Silice.............	68,0	30,8	66,50
Alumine..........	15,0	»	7,00
Oxyde de fer.......	5,0	11,2	2,50
Magnésie..........	2,0	28,0	1,50
Chaux...........	1,0	0,8	1,25
Eau..............	»	0,3	19,00
	91,0		

	(4)	(5)	(6)
Magnésie.........	»	»	3,67
Acide carbonique..	»	11,0	»
Silice............	79,0	64,06	67,05
Potasse..........	»	»	1,23
Alumine.........	1,0	11,00	15,89
Soude...........	»	»	2,11
Oxyde de fer.....	4,0	2,75	5,85
Strontiane........	»	»	0,30
Chaux...........	1,0	»	2,24
Perte...........	»	3,99	1,13
Manganèse.......	»	»	0,08
Eau.............	14,0	7'20	»
		100,00	99,55

(1) S. des environs de Cherbourg, par BERTHIER, *Journ. des Mines*, avril, 1807, p. 316. — (2) S. qui accompagne la ménilite près Paris, par LAMPADIUS, *id.*, messidor an XIII, p. 320. — (3) *Id.*, par KLAPROTH, *id.* — (4) S. du mont Kritzchelberg (en Bohême), par BUCHOLZ, *Journ. des Mines*, juin, 1807, p. 450. — (5) S. argileux, par WIEGLEB, *Syst. de Ch.* par THOMSON, t. III, p. 407, — (6) S. de Prague, par PLEISCHEL, *Rev. sc. et ind.*, t. II, p. 146.

SCHISTE ALUMINEUX.

	(1)	(2)
Silice.................	72,40	71,72
Alumine..............	16,45	19,04
Oxyde ferrique.........	2,26	»
Chaux................	0,17	1,19
Magnésie..............	1,48	2,02
Potasse...............	5,08	4,46
Soude................	0,53	traces
Soufre................	1,25	traces
Sulfure de fer..........	»	1,58
	99,62	100,84

(1) S. d'Opsloé. — (2) S. de Bornholm.

(FORCHHAMMER, *Rev. sc. et ind.*, 2e série, t. XII, p. 80.)

SCHISTE ALUNIFÈRE.

	(1)	(2)
Acide silicique..	59,86	65,44
Alumine.......	15,89	14,87
Potasse.......	3,72	4,59
Chaux........	0,99	0,15
Magnésie......	1,68	1,34
Carbone.......	8,65	0,75 Ox. ferrique
Soufre........	0,82	1,25
Fer..........	0,50	1,05
Eau...........	6,90	»
Oxygène, nitrogène, phosphore et soude......	»	0,48
	99,01	89,92

(1) S. de Bornholm, par FORCHHAMMER, *Rev. sc. et ind.*, 2ᵉ série, t. XII. — (2) S. d'Opsloé, par le même, *id.*

SCHISTES BITUMINEUX d'Autun.

Huile..............................	20
Gaz combustible....................	14
Résidu de charbon..................	19
— de terre....................	39
Eau............................	8
	100

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 393.)

SCHISTE BITUMINEUX.

Silice............................	28,6
Alumine........................	6,2
Chaux carbonatée................	42,0
Magnésie carbonatée.............	3,8
Oxyde de fer....................	5,4
— de manganèse.............	2,0
Matières combustibles et eau.......	12,0
	100,0

(LESCHEVIN, *Journ. des Mines,* janvier 1813, p. 23.)

SCHISTE BITUMINEUX des bords de la Windau, en Courlande.

Carbone........................	20,60
Hydrogène......................	2,75
Oxygène et azote................	19,73
Cendres........................	56,92
	100,00

(WOSKRESSENSKY, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 366.)

SCHISTE BITUMINEUX de Vouvant, dans la Vendée.

Cendres.........................	61,6
Charbon........................	7,7
Mat. votatiles au-dessus du rouge sombre	3,2
Huile...........................	14,5
Eau...........................	3,2
Gaz par différence...............	9,8
	100,0

(*Tr. de Ch.* de Dumas, t. VII, p. 391.)

Voy. ASPHALTE.

SCHISTE CHLORITEUX de Pfitsch, en Tyrol.

Acide silicique...................	31,54
Alumine........................	5,14
Oxyde ferrique..................	10,18
Magnésie.......................	41,54
Eau............................	9,62
	98,02

(WARRENTRAPP, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 77.)

SCHISTE COTICULE. Voy. NÉPHRITE.

SCHISTE HAPPANT de Ménilmontant.

Eau.............................	19,0
Silice..........................	58,0
Alumine........................	5,0
Oxyde de fer et de manganèse......	9,0
Chaux carbonatée................	1,5
Magnésie.......................	6,5
	99,0

(BUCHOLZ, *Journ. des Mines,* juin 1810, p. 450.)

SCHISTE MAGNÉSIEN de Villa-Rota.

Silice..........................	41,34
Alumine........................	3,22
Oxyde de chrôme................	traces
Protoxyde de fer.................	5,54
— de manganèse..........	traces
Magnésie.......................	37,61
Eau...........................	12,06

SCHISTE MICACÉ d'Iviken, en Dalécarlie.

Acide silicique..................	46,345
Alumine........................	1,473
Oxyde ferrique..................	0,108
Chaux.........................	7,255
Oxyde manganeux...............	0,217
Magnésie......................	3,032
	58,430

(SVANBERG, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 76.)

SCHISTE A POLIR.

	(1)	(2)
Silice....................	83,5	87,0
Alumine.................	4,0	0,5
Oxyde de fer..............	1,5	1,5
Carbonate de chaux.........	0,5	0,5
Eau.....................	9,0	10,0
	98,5	99,5

(1) S. variété dure. — (2) S. variété friable.

(*Journ. des Mines,* juin 1810, p. 450.)

SCHLICHS. Sables plombifères destinés à être fondus pour l'extraction du plomb.

	(1)	(2)
Phosphate de plomb........	54,8	48,6
Arséniate —	2,3	4,3
Chlorure —	5,0	5,8
Carbonate —	0,5	17,0
Oxyde de fer..............	2,4	2,2
Quartz et argile............	37,2	18,5
Carbonate de chaux........	»	1,4
	99,2	97,8

(1) Usine de Katzenthal (Bas-Rhin), schlichs gros. —(2) *Id.*, schlichs fins.

SCHLICHS.

Sulfure de plomb...........	58,4	68,8
— de zinc.............	2,1	4,8
— de fer..............	7,3	5,0
Carbonate de chaux.......	30,5	2,0
Sulfate de baryte et quartz.		19,4
Carbonate de magnésie....		»
Oxyde de fer.............		»
	98,3	100,0

(LEVALLOIS, *Ann. des Mines*, t. IX, p. 734.)

SCHORL BLANC. Voy. NÉPHÉLINE.

SCHORL BLEU. Voy. DISTHÈNE; VIVIANITE; ANATASE.

SCHORL CRUCIFORME. V. STAUROTIDE.

SCHORL ÉLECTRIQUE. Voy. TOURMALINE.

SCHORL NOIR. Voy. TOURMALINE.

SCHORL OCTAÈDRE. Voy. ANATASE.

SCHORL ROUGE. Voy. RUTILE; RUBELLITE.

SCHORL VERT. Voy. ÉPIDOTE; AMPHIBOLE.

SCHORL VIOLET. Voy. AXINITE.

SCHORLITE. Voy. TOPAZE.

SCHROTTÉRITE. Voy. ALLOPHANE.

SCHUTZITE. V. STRONTIANE SULFATÉE.

SCILLE.

Gomme..........................	6
Principe amer visqueux (scillitine).....	35
Tannin..........................	24
Citrate de chaux.................	»
Matière sucrée...................	»
Fibre ligneuse....................	30

(VOGEL, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIII, p. 158.)

SCILLE.

Principe piquant très-fugace.
Gomme.
Sucre incristallisable.
Matière grasse.
Substance excessivement âcre et amère.

(TILLOY, *Journ. de Pharm.*, décembre 1826, p. 638.)

SCIRPE. (Scirpus lacustris.)

Potasse.......................	12,42
Soude.........................	»
Chaux.........................	5,94
Magnésie......................	2,09
Oxyde ferrique.................	0,95
Chlorure sodique...............	22,24
— potassique.............	3,19
Acide phosphorique.............	7,69
— sulfurique............	3,90
Silice.........................	2,83
Acide carbonique...............	»
Charbon......................	18,34

(FLEITMANN, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. XII, p. 226.)

SCLÉROTIQUE.

Carbone......................	50,995
Hydrogène....................	7,075
Azote........................	18,723
Oxygène......................	23,207
	100,000

(SCHÉERER, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 34.)

SCOLEXÉROSE. Voy. WERNÉRITE.

SCOLÉZITE. Voy. MÉSOTYPE.

SCORIES. Voy. LES MÉTAUX.

SCORIE CRISTALLINE D'UN FOUR A CHAUX.

Acide silicique..................	46,0
Chaux.........................	22,5
Magnésie......................	7,5
Oxydes ferreux et manganeux.......	8,0
Alumine.......................	14,0
	98,0

(REINSCH, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 263.)

SCORILITE.

Silice........................	0,5802
Protoxyde de fer...............	0,1333
Chaux.........................	0,0862
Alumine.......................	0,1678
Eau..........................	0,0200
	0,9875

(THOMSON, *Tr. de Min.*, t. I, p. 379.)

SCORODITE.

Syn. : *Néoctèse ; cuivre arséniaté ferrifère ; fer arséniaté.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Ac. arsénique..	45,8	49,6	50,95	52,15
Ox. rouge de fer	31,7	34,3	31,89	33,00
— de plomb..	0,4	0,4	»	»
Eau.........	15,6	16,9	15,64	15,58
Alumine......	2,6	»	»	»
Silice........	5,0	»	»	»
Ox. de cuivre..	tr.	»	»	»
	101,0	101,2	98,48	100,73

	(5)	(6)	(7)
Acide arsénique..	51,06	50,96	50,78
Oxyde rouge de fer	32,74	33,20	34,85
Eau............	15,68	15,70	15,55
Alumine........	»	»	0,67
Oxyde de cuivre..	»	»	trace
	99,48	99,86	101,85

(1) S. de Loaysa (Popayan), par BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 77. — (2) *Id.*, abstraction faite de la gangue, par le même, *id.* — (3) S. de Vaudry (Haute-Vienne), par DAMOUR, *id.*, 2e série, t. X, p. 412. — (4) S. de Saxe, par le même, *id.* — (5) S. de Cornouailles, par le même, *id.* — (6) S. du Brésil, par le même, *id.* — (7) *Id.* par BERZELIUS, *id.*, t. XXXI, p. 421.

SCORSONÈRE.

Amidon..........................	9,0
Résine..........................	3,0
Extrait soluble dans l'eau...........	10,0
Fibre ligneuse.....................	46,0
Eau.............................	32,0
	100,0

(JUCH, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

SCORZA. Voy. ÉPIDOTE.

SCOULÉRITE.

Syn. : *Terre à pipe ; pipestone.*

SCOULÉRITE.

Silice.........................	0,5611
Alumine.......................	0,1731
Soude.........................	0,1248
Chaux.........................	0,0216
Magnésie......................	0,0020
Peroxyde de fer.................	0,0696
Eau...........................	0,0458
	0,9980

(THOMSON, *Tr. de Min.*, t. I, p. 287.)

SÉBATE DE CHAUX. $C^{10}H^8O^3,CaO$.

		Calc.	Tr.
Carbone.........	764,4	50,22	50,18
Hydrogène......	99,8	6,57	6,76
Oxygène........	300,0	19,79	20,15
Chaux..........	356,0	23,42	22,91
	1520,2	100,00	100,00

(REDTENBACHER, *Rev. sc. et ind.*, t. III, p. 317.)

SÉBATE D'ÉTHYLE. $C^7H^{13}O^4$.

Carbone.......	1070,0	65,56	65,33
Hydrogène.....	162,2	9,93	10,24
Oxygène.......	400,0	24,51	24,43
	1632,2	100,00	100,00

Oxyde d'éthyle........	468,1	12,22
Acide sébacique anhydre.	1164,2	87,78
	1632,3	100,00

(REDTENBACHER, *Rev. sc. et ind.*, t. III, p. 318.)

SÉBATE DE POTASSE. $C^{10}H^8O^3,KO$.

Carbone.........	764,4	43,56	43,59
Hydrogène......	99,8	5,69	5,95
Oxygène........	300,0	17,12 }	50,46
Potasse.........	589,9	33,63 }	
	1754,1	100,00	100,00

(REDTENBACHER, *Rev. sc. et ind.*, t. III, p. 316.)

SEIFENSTEIN. Voy. PIERRE DE SAVON.

SEIGLE.

Farine.........................	65,6
Enveloppe......................	24,2
Humidité.......................	10,2
	100,0

SEIGLE.

Carbone........	46,35	45,72	46,38
Hydrogène......	5,38	5,70	5,74
Oxygène........	44,21	44,52	43,82
Azote..........	1,69	1,69	1,69
Cendres........	2,37	2,37	2,37
	100,00	100,00	100,00

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 230.)

SEIGLE. Farine.

Sucre incristallisable.............	3,28
Gomme.........................	11,09
Amidon........................	61,07
Enveloppe (fibre ligneuse)........	6,38
Gluten soluble dans l'alcool (peut-être gliadine)..................	9,48
Acide déterminé et perte..........	5,62

(EINOF, *Journ.* de Gehl, t. V, p. 131.)

E. Farine.

	(1)	(2)	(3)	(4)
....	1,87	2,93	2,78	2,47
ne.....	44,37	45,19	45,52	45,23
gène...	6,65	6,56	6,58	6,57
ne.....	44,55	42,77	43,51	43,98
....	0,13	0,21	0,15	0,18
es.....	1,35	1,07	0,86	2,37
zot. des-ées à 100.	11,94	18,71	17,75	15,77
res azo-fraîches.	10,34	15,96	15,27	13,59
....	13,78	14,68	13,94	13,82

(2) S. de Vienne. — (3) S. de Hohenheim. —
. arundiné.
sc. et ind., t. XXV, p. 304.)

E. Son.

le	65,32
mine	3,34
rine	3,78
en	3,96
ère grasse	1,92
...	14,98
ère fibreuse	6,18
rure potassique	0,01
te —	
phate magnésique	0,39
onate calcique	
e	0,12
es de fer et d'alumine	»
	100,00

ITENBERG, *Rev. sc. et ind.*, t. XXI, p. 457.)

GLE. Paille. 100 parties en poids de paille bien sèche contiennent :

tances solubles dans l'eau....	2,800
— — dans une lessive aline caustique	49,080
et résine	0,520
végétale	47,600
	100,000

parties en poids de cette paille réduites ndre contiennent :

ise	0,032
e	0,011
x	0,178
ésie	0,012
ine et fer	0,025
...	2,297
e sulfurique	0,170
phosphorique	0,051
e	0,017
	2,793

parties combustibles de cette ille sont de 97,207

100,000

NGEL, *Ann. agric.* de Roville, t. VIII, p. 200.)

SEIGLE. Paille.

Carbone	49,88
Hydrogène	5,58
Oxygène	40,56
Azote	0,30
Cendres	3,68
	100,00

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 230.)

SEIGLE. Cendres.

3840 parties ont fourni les substances suivantes :

Silice	3,90
Carbonate de chaux	3,35
— de magnésie	3,55
Alumine	0,35
Oxyde de manganèse	0,80
— de fer	0,22
	12,17

(EINHOF.)

SEIGLE. Cendres.

Silice	70,0
Carbonate de potasse	16,0
Alumine	2,0
Magnésie	7,0
Oxyde de fer	4,2
Déchet	0,8
	100,0

(LAMPADIUS, *Journ. des Mines*, germinal an IX, p. 525.)

SEIGLE.

Silice	63
Chaux et magnésie	21
Argile	16
	100

(RUCKERT, *Ann. de Ch.*, t. XXII, p. 94.)

SEIGLE.

Silice	1,009
Carbonate de chaux	0,867
— de magnésie	0,919
Alumine	0,191
Oxyde de manganèse	0,207
— de fer	0,058
	3,251

(SCHRADER, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. IV, p. 216.)

SEIGLE. Cendres.

	(1)	(2)
Potasse	32,76	11,43
Soude	4,45	11.89
Chaux	2,92	7,05
Magnésie	10,13	10,57
Oxyde ferrique	0,82	1,90
Acide phosphorique	47,29	51,81
— sulfurique	1,46	0,51
Silice	0,01	0,69
	199,84	95,85

(1) Seigle de Giessen, analysé par WILL et FRÉSÉNIUS. — (2) *Id.* de Clèves, par BICHON.

(*Rev. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 71.)

SEIGLE. Cendres de la paille.

Potasse	17,03
Chaux	8,98
Magnésie	2,39
Oxyde ferrique	4,35
Acide phosphorique	3,80
Chlorure sodique	0,56
— potassique	0,25
Acide sulfurique	0,81
Silice	63,89
	102,06

(WILL et FRÉSÉNIUS, *Rev. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 72.)

SEIGLE. Cendres de la paille.

Silice	9,840
Carbonate de chaux	2,991
— de magnésie	1,825
Alumine	0,207
Oxyde de manganèse	0,440
— de fer	0,155
	15,458

(SCHREDER, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. IV, p. 216.)

SEIGLE ergoté.

Potasse	45,38
Soude	16,79
Chaux	1,68
Magnésie	5,34
Oxyde ferrique	2,34
Acide phosphorique	15,44
— sulfurique	0,02
Chlore	2,36
Silice	10,65
	100,00

(ENGELMANN, *Rev. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 78.)

Voy. ERGOT.

SEL ADMIRABLE. Voy. SULFATE DE SOUDE.

SEL ALEMBROTH. Voy. CHLORURES DE MERCURE ET AMMONIAQUE.

SEL AMER. Voy. SULFATE DE MAGNÉSIE.

SEL AMMONIAC. Voy. CHLORHYDRATE D'AMMONIAQUE.

SEL D'ANGLETERRE. Voy. SULFATE DE MAGNÉSIE.

SEL DE DUOBUS. Voy. SULFATE DE POTASSE.

SEL D'ÉTAIN. Voy. PROTOCHLORURE D'ÉTAIN.

SEL D'EPSOM. Voy. SULFATE DE MAGNÉSIE.

SEL DE GLAUBER. Voy. SULFATE DE SOUDE.

SEL DE GLAZER. Voy. SULFATE DE POTASSE.

SEL MARIN. Voy. CHLORURE DE SODIUM.

SEL D'OSEILLE. Voy. OXALATE DE POTASSE.

SEL POLYCHRESTE. Voy. SULFATE DE POTASSE.

SEL DE SATURNE. Voy. ACÉTATES DE PLOMB.

SEL DE SEDLITZ. Voy. SULFATE DE MAGNÉSIE.

SEL DE SEIGNETTE. Voy. TARTRATE DE POTASSE ET DE SOUDE.

SEL DE TARTARIE. Voy. CHLORHYDRATE D'AMMONIAQUE.

SEL DE VICHY. Voy. CARBONATES DE SOUDE.

SEL VOLATIL. Voy. CHLORHYDRATE D'AMMONIAQUE.

SÉLÉNIATE D'ALUMINE. $Al^2O^3,3SeO^3$.

Alumine	21,23	642,32
Acide sélénique	78,77	2383,80
	100,00	3026,12

SÉLÉNIATE D'ANTIMOINE.

$SbO^3,3SeO^3$.

Oxyde d'antimoine	44,52	1912,90
Acide sélénique	55,48	2383,80
	100,00	4296,70

SÉLÉNIATE D'ARGENT. AgO,SeO^3.

Oxyde d'argent	64,63	1451,61
Acide sélénique	35,37	794,60
	100,0	2246,21

SÉLÉNIATE D'ARGENT ET D'AMMONIAQUE.

Acide sélénique	29,70
Oxyde d'argent	54,26
Ammoniaque	16,04
	100,00

(Mitscherlich, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVIII, p. 62.)

SÉLÉNIATES DE BARYTE.

Neutre. BaO,SeO^3.

Acide sélénique	100,0	45,37
Baryte	137,7	54,63
		100,00

Bisséléniate. $BaO,2SeO^3$.

Acide sélénique	100
Baryte	68

(Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 262.)

SÉLÉNIATE DE CADMIUM. CaO,SeO^3.

Oxyde de cadmium	50,07	796,77
Acide sélénique	49,93	794,60
	100,00	1591,37

SÉLÉNIATES DE CÉRIUM.

Sel de peroxyde. $Ce^2O^3,3SeO^3$.

Sesquioxyde de cérium	37,81	1449,39
Acide sélénique	62,19	2383,80
	100,00	3833,19

Sel de protoxyde. CeO,SeO^3.

Protoxyde de cérium	45,92	674,69
Acide sélénique	54,08	794,60
	100,00	1469,29

SÉLÉNIATE DE CHAUX. CaO,SeO^3.

Chaux	30,94	356,02
Acide sélénique	69,06	794,60
	100,00	1150,62

SÉLÉNIATE DE CHROME.

$Cr^2O^3,3SeO^3$.

Sesquioxyde de chrôme	29,63	956,00
Acide sélénique	70,37	2383,60
	100,00	3339,60

SÉLÉNIATE DE COBALT.

CoO,SeO^3.

Oxyde de cobalt	37,12	468,99
Acide sélénique	62,88	794,60
	100,00	1263,59

SÉLÉNIATES DE CUIVRE.

Séléniate de bioxyde. CuO,SeO^3+5HO.

Séléniate anhydre.

Oxyde noir de cuivre	38,42	495,69
Acide sélénique	61,58	794,60
	100,00	1290,29

Séléniate hydraté.

Oxyde noir de cuivre	26,75	495,69
Acide	42,89	794,60
Eau	30,36	561,25
	100,00	1851,54

Sel de protoxyde. Cu^2O,SeO^3.

Oxyde rouge de cuivre	52,87	891,39
Acide sélénique	47,13	794,60
	100,00	1685,99

SÉLÉNIATES D'ÉTAIN.

Séléniate de bioxyde. $StO^2,2SeO^3$.

Acide stannique	37,05	935,29
Acide sélénique	62,95	1589,20
	100,00	2524,49

Séléniate de protoxyde. StO,SeO^3.

Protoxyde d'étain	51,25	835,29
Acide	48,75	794,60
	100,00	1629,89

SÉLÉNIATES DE FER.

Séléniates de peroxyde. $Fe^2O^3,3SeO^3$.

Séléniate neutre.

Peroxyde de fer	29,10	978,41
Acide sélénique	70,90	2383,60
	100,00	3362,01

Séléniate basique. $2Fe^2O^3,3SeO^3$.

Peroxyde de fer	45,08	1956,82
Acide sélénique	54,92	2383,60
	100,00	4340,42

Séléniate hydraté. $2Fe^2O^3,3SeO^3,6HO$.

Oxyde de fer	37,11	878,40
Acide sélénique	43,19	2383,60
Eau	19,70	675,00
	100,00	3937,00

Séléniate de protoxyde. $FeO,SeO^3,6HO$.

Séléniate anhydre.

Protoxyde de fer	35,60	439,20
Acide sélénique	64.40	794,60
	100,00	1233,80

SÉLÉNIATE HYDRATÉ.

Oxyde de fer	23,01
Acide	41,63
Eau	35,36
	100,00

SÉLÉNIATE DE LITHINE. LO,SeO^3.

Lithine	18,50	180,37
Acide sélénique	81,50	794,60
	100,00	974,97

SÉLÉNIATE DE MAGNÉSIE.

SÉLÉNIATE ANHYDRE. $MaO,SeO^3,7HO$.

Magnésie	24,54	258,35
Acide sélénique	75,46	794,60
	100,00	1052,95

SÉLÉNIATE HYDRATÉ.

Magnésie	14,04	258,35
Acide sélénique	43,18	794,60
Eau	42,78	787,50
	100,00	1840,45

SÉLÉNIATE DE MANGANÈSE.

MnO,SeO^3.

Oxyde de manganèse	35,94	445,88
Acide sélénique	64,06	794,60
	100,00	1240,48

SÉLÉNIATES DE MERCURE.

SÉLÉNIATE DE BIOXYDE. HgO,SeO^3.

Bioxyde de mercure	63,22	1365,82
Acide sélénique	36,78	794,60
	100,00	2160,42

SÉLÉNIATE DE PROTOXYDE. Hg^2O,SeO^3.

Protoxyde de mercure	76,81	2631,64
Acide	23,19	794,60
	100,00	3426,24

SÉLÉNIATES DE MOLYBDÈNE.

SÉLÉNIATE DE BIOXYDE. $MoO^2,2SeO^3$.

Bioxyde de molybdène	33,44	798,52
Acide sélénique	66,56	1589,20
	100,00	2387,72

SÉLÉNIATE DE PROTOXYDE. MoO,SeO^3.

Protoxyde de molybdène	46,78	698,52
Acide sélénique	53,22	794,60
	100,00	1493,12

SÉLÉNIATE DE NICKEL.

SÉLÉNIATE ANHYDRE. $NiO,SeO^3,7HO$.

Protoxyde de nickel	37,15	469,67
Acide sélénique	62,85	794,60
	100,00	1264,27

SÉLÉNIATE HYDRATÉ.

Protoxyde de nickel	22,89	469,69
Acide sélénique	38,73	794,60
Eau	38,38	787,50
	100,00	2051,79

(MITSCHERLICH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVIII, p. 64.)

SÉLÉNIATE DE PALLADIUM.

PaO,SeO^3.

Oxyde de palladium	49,08	765,90
Acide sélénique	50,92	794,60
	100,00	1560,50

SÉLÉNIATES DE PLATINE.

SÉLÉNIATE DE BIOXYDE. $PtO^2,2SeO^3$.

Bioxyde de platine	47,42	1433,50
Acide sélénique	52,58	1589,20
	100,00	3022,70

SÉLÉNIATE DE PROTOXYDE. PtO,SeO^3.

Protoxyde de platine	62,66	1333,50
Acide	37,34	794,60
	100,00	2128,10

SÉLÉNIATE DE PLOMB. PbO,SeO^3.

Oxyde de plomb	63,70	1394,50
Acide sélénique	36,30	794,60
	100,00	2189,10

SÉLÉNIATE DE POTASSE. KO,SeO^3.

Potasse	42,16	589,92
Acide sélénique	57,84	794,60
	100,00	1384,52

(MITSCHERLICH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI. p. 105.)

SÉLÉNIATE DE RHODIUM. $R^2O^3,3SeO^3$.

Oxyde de rhodium	40,20	1602,70
Acide sélénique	59,80	2383,80
	100,00	3986,50

SÉLÉNIATES DE SOUDE.

SÉLÉNIATE NEUTRE. NaO,SeO^3.

Acide sélénique.	100,00	67,03	794,60
Soude	44,44	32,97	390,89
		100,00	1185,49

Bisélénate. $NaO,2SeO^3$.

Acide sélénique..	100,00	53,29	1589,20
Soude.........	28,48	46,71	390,89
		100,00	1980,09

(Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 260.)

SÉLÉNIATE DE STRONTIANE.

SrO,SeO^3.

Strontiane.............	44,89	687,28
Acide sélénique.........	55,11	794,60
	100,00	1481,88

SÉLÉNIATE DE TELLURE.

$TeO^2,2SeO^3$.

Acide tellureux........	38,66	1001,76
— sélénique........	61,34	1589,20
	100,00	2590,96

SÉLÉNIATE DE THORINIUM.

ThO,SeO^3.

Oxyde de thorinium.....	51,53	844,90
Acide sélénique.........	48,47	794,60
	100,00	1639,50

SÉLÉNIATE DE VANADIUM.

$VO^2,2SeO3$.

Acide vanadeux........	39,94	1056,89
— sélénique........	60,06	1589,20
	100,00	2646,09

SÉLÉNIATE DE ZINC.

Séléniate anhydre. $ZnO,SeO^3,7HO$.

Oxyde de zinc..........	38,78	503,23
Acide sélénique.........	61,22	794,60
	100,00	1297,83

Séléniate hydraté. $ZnO,SeO^3,7HO$.

Acide sélénique.........	38,11	794,60
Oxyde de zinc..........	24,13	503,23
Eau...................	37,76	787,50
	100,00	2085,33

(Mitscherlich, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVIII, p. 64.)

SÉLÉNIATE DE ZIRCONE.

$Zr^2O^3,3SeO^3$.

Zircone..............	32,36	1140,25
Acide sélénique........	67,64	2383,80
	100,00	3524,05

SÉLÉNITE. Voy. Chaux sulfatée.

SÉLÉNITES D'ALUMINE.

Sel neutre. $Al^2O^3,3SeO^2$.

Alumine..............	23,56	642,32
Acide sélénieux........	76,44	2083,80
	100,00	2726,12

Sel acide. $Al^2O^3,6SeO^2$.

Alumine..............	13,35	642,32
Acide................	86,65	4167,60
	100,00	4809,92

SÉLÉNITE D'ANTIMOINE. $SbO^3,3SeO^2$.

Oxyde d'antimoine.....	47,86	1912,90
Acide................	52,14	2083,80
	100,00	3996,70

SÉLÉNITE D'ARGENT. AgO,SeO^2.

Oxyde d'argent........	67,64	1451,61
Acide sélénieux........	32,36	694,60
	100,00	2146,21

SÉLÉNITES DE BARYTE.

Sel neutre. BaO,SeO^2.

Baryte.................	956,93	57,90
Acide sélénieux.........	694,60	42,10
	1651,53	100,00

Bisélénite. $BaO,2ScO^2$.

Baryte..............	956,93	40,74
Acide sélénieux........	1389,20	59,26
	2346,13	100,00

SÉLÉNITE DE CADMIUM. CaO,SeO^2.

Oxyde de cadmium.....	53,43	796,77
Acide................	46,57	694,60
	100,00	1491,38

SÉLÉNITES DE CÉRIUM.

Sélénites de peroxyde.

Sélénite neutre. $Cc^2O^3,3SeO^2$.

Sesquioxyde de cérium..	41,02	1449,30
Acide................	58,98	2083,80
	100,00	3533,10

Sélénite acide, $Cc^2O^3,6SeO^2$.

Sesquioxyde de cérium..	25,80	1449,39
Acide...............	74,20	4167,60
	100,00	5616,99

Sélénites de protoxyde.

Sélénite neutre. $CcO,2SeO^2$.

Protoxyde de cérium.....	49,27	674,69
Acide................	50,73	699,60
	100,00	1374,29

Sélénite acide. $CeO,2SeO^2$.

Protoxyde de cérium....	32,69	674,69
Acide................	67,31	1389,20
	100,00	2063,89

SÉLÉNITES DE CHAUX.

Sel neutre. CaO,SeO^2.

Chaux................	33,89	356,02
Acide................	66,11	694,60
	100,00	1050,62

Sel acide. $CaO,2SeO^2$.

Chaux................	20,40	356,02
Acide................	79,60	1389,20
	100,00	1745,22

SÉLÉNITE DE CHROME. $Cr^2O^3,3SeO^2$.

Sesquioxyde de chrôme..	32,51	956,00
Acide................	67,49	2083,80
	100,00	3039,80

SÉLÉNITES DE COBALT.

Sel neutre. CoO,SeO^2.

Oxyde de cobalt........	40,31	468,99
Acide................	59,69	694,60
	100,00	1163,59

Sel acide. $CoO,2SeO^2$.

Oxyde de cobalt.......	25,24	468,99
Acide................	74,76	1389,20
	100,00	1858,19

SÉLÉNITES DE CUIVRE.

Sel de bioxyde. CuO,SeO^2.

Oxyde noir de cuivre....	41,65	495,69
Acide................	58,35	694,60
	100,00	1190,29

Sel de protoxyde. CuO,SeO^2.

Oxyde rouge de cuivre...	56,21	891,39
Acide................	43,79	694,60
	100,00	1585,99

SÉLÉNITES D'ÉTAIN.

Sel de bioxyde. $SnO^2,2SeO^2$.

Acide stannique........	40,24	935,29
— sélénieux........	59,76	1389,20
	100,00	2324,49

Sel de protoxyde. SnO,SeO^2.

Protoxyde d'étain.......	54,60	835,29
Acide................	45,40	694,60
	100,00	1529,89

SÉLÉNITES DE FER.

Sels de peroxyde neutre. $Fe^2O^3,3SeO^2$.

Peroxyde de fer........	31,95	978,41
Acide................	68,05	2083,80
	100,00	3062,21

Sel acide. $Fe^2O^3,6SeO^2$.

Sesquioxyde de fer.....	19,01	978,41
Acide................	80,99	4167,60
	100,00	5146,01

Sel de protoxyde. FeO,SeO^2.

Protoxyde de fer.......	38,74	439,20
Acide................	61,26	694,60
	100,00	1133,80

SÉLÉNITE DE LITHINE. LO,SeO^2.

Lithine................	20,61	180,37
Acide................	79,39	694,60
	100,00	874,97

SÉLÉNITES DE MAGNÉSIE.

Sel neutre. MaO,SeO^2.

Magnésie..............	27,11	258,35
Acide................	72,89	694,60
	100,00	952,95

Sel acide. $MaO,2SeO^2$.

Magnésie..............	15,68	258,35
Acide................	84,32	1389,20
	100,00	1647,55

SÉLÉNITES DE MANGANÈSE.

Sel neutre. MnO,SeO^2.

Manganèse.............	39,10	345,88
Acide................	60,90	694,60
	100,00	1040,48

Sel acide. $MnO,2SeO^2$.

Manganèse.............	24,30	345,88
Acide................	75,70	1389,20
	100,00	1735,08

SÉLÉNITES DE MERCURE.

Sélénites de bioxyde neutre. HgO,SeO^2.

Bioxyde de mercure....	66,29	1365,82
Acide................	33,71	694,60
	100,00	2060,42

Sélénite de bioxyde acide. $HgO,2SeO^2$.

Bioxyde de mercure....	49,58	1365,82
Acide................	50,42	1389,20
	100,00	2755,02

Sélénites de protoxyde. Hg^2O,SeO^2.

Protoxyde de mercure...	72,12	2631,64
Acide	20,88	694,60
	100,00	3326,24

SÉLÉNITES DE MOLYBDÈNE.

Sel de bioxyde. $MoO^2,2SeO^2$.

Bioxyde de molybdène...	36,50	798,52
Acide.................	63,50	1389,20
	100,00	2187,72

Sel de protoxyde. MoO,SeO^2.

Protoxyde de molybdène.	50,14	698,52
Acide..................	49,86	694,60
	100,00	1393,12

SÉLÉNITE DE NICKEL. NiO,SeO^2.

Oxyde de nickel	40,34	469,67
Acide.................	59,66	694,60
	100,00	1164,27

SÉLÉNITE DE PALLADIUM. PaO,SeO^2.

Oxyde de palladium.....	52,44	765,90
Acide.................	47,56	694,60
	100,00	1460,50

SÉLÉNITES DE PLATINE.

Sel de bioxyde. $PtO^2,2SeO^2$.

Bioxyde de platine.....	50,79	1433,50
Acide sélénique........	49,21	1389,20
	100,00	2822,70

Sel de protoxxde. PtO,SeO^2.

Protoxyde de platine....	65,75	1333,50
Acide	34,25	694,60
	100,00	2028,10

SÉLÉNITE DE PLOMB. PbO,SeO^2.

Oxyde de plomb.......	66,75	1394,50
Acide sélénique........	33,25	694,60
	100,00	2089,10

SÉLÉNITES DE POTASSE.

Sélénite neutre. KO,SeO^2.

Potasse...............	587,94	45,88
Acide.................	694,60	54,12
	1282,54	100,00

Bisélénite. $KO,2SeO^2$.

Potasse..............	587,94	29,77
Acide...............	1389,20	70,23
	1977,14	100,00

SÉLÉNITE DE RHODIUM. $Rd^2O^3,3SeO^2$.

Sesquioxyde de rhodium.	43,48	1602,70
Acide sélénieux........	56,52	2083,89
	100,00	3686,52

SÉLÉNITES DE SOUDE.

Sélénite neutre. NaO,SeO^2.

Soude.................	390,92	35,97
Acide sélénieux.........	694,60	64,03
	1085,52	100,00

Bisélénite. $NaO,2SeO^2$.

Soude.................	390,92	21,93
Acide sélénieux........	1389,20	78,07
	1780,12	100,00

SÉLÉNITES DE STRONTIANE.

Sel neutre. SrO,SeO^2.

Strontiane	48,24	687,28
Acide sélénieux.........	51,76	694,60
	100,00	1381,88

Sel acide. $SrO,2SeO^2$.

Strontiane	31,78	687,28
Acide sélénieux.........	68,22	1389,20
	100,00	2076,48

SÉLÉNITE DE TELLURE. $TeO^2,2SeO^2$.

Acide tellureux........	41,90	1001,76
— sélénieux........	58,10	1389,20
	100,00	2390,96

SÉLÉNITE DE THORINIUM.

ThO,SeO^2.

Oxyde de thorinium.....	54,88	844,90
Acide.................	45,12	694,60
	100,00	1539,50

SÉLÉNITE DE VANADIUM.

$VO^2,2SeO^2$.

Acide vanadeux........	43,21	1056,89
— sélénieux........	56,79	1389,20
	100,00	2446,09

SÉLÉNITE DE ZINC. ZnO,SeO^2.

Oxyde de zinc..........	42,01	503,23
Acide.................	57,99	694,60
	100,00	1197,83

SÉLÉNITE DE ZIRCONE. $Zr^2O^3,3SeO^2$.

Zircone...............	35,37	1140,25
Acide...............	64,63	2083,80
	100,00	3224,05

SÉLÉNIURE D'ALUMINIUM. Al^2Se^3.

Aluminium	18,75	342,32
Sélénium	81,25	1483,80
	100,00	1826,12

SÉLÉNIURE D'ARGENT. AgSe.

Argent	73,21	1351,61
Sélénium	26,79	494,60
	100,00	1846,21

SÉLÉNIURE DE BARYUM. BaSe.

Baryum	63,40	856,88
Sélénium	36,60	494,60
	100,00	1351,48

SÉLÉNIURE DE CADMIUM. CdSe.

Cadmium	58,49	696,77
Sélénium	41,51	494,60
	100,00	1191,37

SÉLÉNIURE DE CALCIUM. CaSe.

Calcium	34,11	256,02
Sélénium	65,89	494,60
	100,00	750,62

SÉLÉNIURES DE CÉRIUM.

Sesquisélénjure. Ce^2Se^3.

Cérium	43,65	1149,38
Sélénium	56,35	1483,80
	100,00	2633,18

Protosélénjure. CeSe.

Cérium	53,75	574,69
Sélénium	46,25	494,60
	100,00	1069,29

SÉLÉNIURE DE CHROME. Cr^2Se^3.

Chrôme	32,17	656,00
Sélénium	67,83	1483,80
	100,00	2139,80

SÉLÉNIURE DE COBALT. CoSe.

Cobalt	42,73	368,99
Sélénium	57,27	494,60
	100,00	863,59

SÉLÉNIURES DE CUIVRE.

Bisélénjure. CuSe.

Cuivre	44,45	395,69
Sélénium	55,55	494,60
	100,00	890,29

Protosélénjure. Cu^2Se.

Cuivre	61,54	791,38
Sélénium	38,46	494,60
	100,00	1285,98

SÉLÉNIURES D'ÉTAIN.

Bisélénjure. $SnSe^2$.

Étain	42,64	735,29
Sélénium	57,36	989,20
	100,00	1724,49

Protosélénjure. SnSe.

Étain	59,79	735,29
Sélénium	40,21	494,60
	100,00	1229,89

SÉLÉNIURES DE FER.

Sesquisélénjure. Fe^2Se^3.

Fer	31,38	678,40
Sélénium	68,62	1483,80
	100,00	2162,20

Protosélénjure. FeSe.

Fer	40,68	339,20
Sélénium	59,32	494,60
	100,00	833,80

SÉLÉNIURE D'IRIDIUM. $IrSe^2$.

Iridium	55,50	1233,50
Sélénium	44,50	989,20
	100,00	2222,70

$IrSe^3$.

Iridium	45,39	1233,50
Sélénium	54,61	1483,80
	100,00	2717,30

IrSe.

Iridium	71,38	1233,30
Sélénium	28,62	494,80
	100,00	1728,10

Ir^2Se^3.

Iridium	64,44	2467,00
Sélénium	35,56	1483,80
	100,00	3950,80

SÉLÉNIURE DE LITHIUM. LS.

Lithium	13,97	80,37
Sélénium	86,03	494,60
	100,00	574,97

SÉLÉNIURE DE MAGNÉSIUM. MgSe.

Magnésium	24,25	158,35
Sélénium	75,75	494,60
	100,00	652,95

ÉNIURE DE MANGANÈSE.

ISÉLÉNIURE. Mn^2Se^3.

ganèse	31,80	691,76
nium	68,20	1483,80
	100,00	2175,56

SÉLÉNIURE. MnSe.

ganèse	41,15	345,88
nium	58,85	494,60
	100,00	840,48

ÉNIURES DE MERCURE.

ÉNIURE. HgSe.

ure	71,91	1265,82
nium	28,09	494,60
	100,00	1760,42

SÉLÉNIURE. Hg^2Se.

ure	83,66	2531,64
nium	16,34	494,60
	100,00	3026,24

IURE DE MERCURE du Mexique

ure	81,33
e	10,30
nium	6,49
	98,12

u :

niure mercurique	24
re —	76
	100

s, *Rev. sc. et sc.*, t. VII, p. 44.)

NIURE DE NICKEL. NiSe.

l	42,77	369,67
nium	57,23	494,60
	100,00	864,27

NIURES D'OR.

ÉNIURE. Au^2Se^3.

	62,62	2486,02
ium	37,38	1483,80
	100,00	3969,82

SÉLÉNIURE. Au^2Se.

	83,41	2486,02
ium	16,59	494,60
	100,00	2980,62

SÉLÉNIURES D'OSMIUM.

BISÉLÉNIURE. $OsSe^2$.

Osmium	55,72	1244,48
Sélénium	44,28	989,20
	100,00	2233,68

TRISÉLÉNIURE. $OsSe^3$.

Osmium	45,62	1244,48
Sélénium	54,38	1483,80
	100,00	2728,28

PROTOSÉLÉNIURE. OsSe.

Osmium	71,56	1244,48
Sélénium	28,44	494,60
	100,00	1739,08

SESQUISÉLÉNIURE. Os^2Se^3.

Osmium	62,65	2488,96
Sélénium	37,35	1483,80
	100,00	3972,76

SÉLÉNIURE DE PALLADIUM. PdSe.

Palladium	57,38	665,90
Sélénium	42,62	494,60
	100,00	1160,50

SÉLÉNIURE DE PLATINE. $PtSe^2$.

Platine	55,50	1233,50
Sélénium	44,50	989,20
	100,00	2222,70

PtSe.

Platine	71,38	1233,50
Sélénium	28,62	494,60
	100,00	1728,10

SÉLÉNIURE DE PLOMB. PbSe.

Plomb	72,36	1294,50
Sélénium	27,64	494,60
	100,00	1789,10

SOUS-SÉLÉNIURE DE PLOMB.

Plomb	84,9	100,0
Sélénium	15,1	19,2
	100,0	

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 680.)

SÉLÉNIURE DE POTASSIUM. KSe.

Potassium	487,91	49,66
Sélénium	494,60	50,34
Séléniure	982,51	100,00

SÉLÉNIURE DE RHODIUM. $RdSe^2$.

Rhodium	46,75	651,39
Sélénium	53,25	989,20
	100,00	1640,59

SÉLÉNIURE DE SODIUM. NaSe.

Sodium	37,03	290,89
Sélénium	62,97	494,60
	100,00	785,49

SÉLÉNIURE DE STRONTIUM. SrSe.

Strontium	52,58	587,28
Sélénium	47,48	494,60
	100,00	1081,88

SÉLÉNIURE DE TELLURE. $TeSe^2$

Tellure	44,77	801,76
Sélénium	55,23	989,20
	100,00	1790,96

SÉLÉNIURE DE THORINIUM. ThSe.

Thorinium	60,10	744,90
Sélénium	39,90	494,60
	100,00	1239,50

SÉLÉNIURE DE VANADIUM. VSe^2.

Vanadium	46,42	856,89
Sélénium	53,58	989,20
	100,00	1846,09

SÉLÉNIURE DE ZINC. ZnSe.

Zinc	44,91	403,23
Sélénium	55,09	494,60
	100,00	897,83

SÉLÉNIURE DE ZIRCONIUM.

Zr^2Se^3.

Zirconium	36,16	840,24
Sélénium	63,84	1483,80
	100,00	2324,04

SEMELINE. Voy. SPHÈNE.

SÉNÉ. Feuilles

Chlorophylle.
Huile grasse.
Huile volatile peu abondante.
Albumine.
Principe purgatif (cathartine).
Principe colorant jaune.
Muqueux.
Acide malique.
Malate et tartrate de chaux.
Acétate de potasse.
Sels minéraux.

(FENEULLE, *Journ. de Pharm.*, t. X, p. 58.)

SÉNÉ. Extrait aqueux.

Principe amer	53,7
Gomme rouge brunâtre	34,9
Matière analogue au mucilage animal, précipitable par les acides	6,2
Acétate de chaux	8,7
Chaux combinée avec un autre acide végétal	3,7
Acétate et hydrochlorate de potasse	traces
Excès	4,2
	108,4

(BRACONNOT, *Journ. de Ph.*, t. LXXXIV, p. 281.)

SÉNÉ. Feuilles.

	(1)	(2)	(3)
Résidu fibreux et sels insolubles	73,0	74,0	71 à 72
Pectine et matière gommeuse	27,0	28,0	24

(1) (2) S. d'Alexandrie. — (3) S. de Tinnevelly.

(BLEY et DIESEL, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 460.)

SÉNÉGUINE. $C^{22}H^{18}O^{11}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	55,704	55,93
Hydrogène	7,529	7,47
Oxygène	36,767	36,60
	100,000	100,00

(QUEVENNE *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

SÉROSITÉ. Voy. LIQUIDES DE L'ORGANISATION.

ENTINE.

. : *Ophite ; néphrite ; pierre ollaire ; stéatite ; gymnite ; baltimorite ; kypholite ; pikro-iéraphylle ; rhodochrome ; hydrophite.*

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
....	42,0	36,0	41,67	42,01	42,34	42,97	42,50	41,95
ésie............	33,0	46,0	41,25	38,14	44,20	41,96	38,63	40,64
x..............	3,5	2,0	»	3,22	»	»	0,25	»
xyde de fer......	7,0	»	»	1,30	0,18	2,48	1,50	2,22
de manganèse.	»	»	»	2,24	»	»	0,62	»
e de chrôme.....	»	0,5	1,64	»	»	0,87	0,25	»
ine.............	»	»	»	»	»	»	1,00	0,37
....	13,0	15,0	13,80	12,15	12,38	12,02	15,15	11,68
	98,5	99,5	98,36	99,06	99,10	100,30	99,90	96,86

	(9)	(10)	(11)	(12)	(13)	(14)	(15)	(16)
... .	45,4	44,68	44,85	41,66	40,98	40,04	49,89	36,19
ésie...........	35,4	34,00	36,15	37,16	40,64	38,80	30,10	21,08
x..............	0,8	4,25	»	»	»	»	0,78	»
xyde de fer.....	2,6	1,74	3,60	4,05	2,22	8,28	6,86	22,73
de manganèse.	»	»	»	2,25	»	»	»	0,17
ine............	1,9	0,56	1,30	»	0,37	»	1,11	2,89
....	14,0	13,41	13,35	14,72	12,86	9,08	9,83	16,08
	100,1	98,64	99,25	99,84	97,07	96,20	98,57	99,14

S. de Germentowns, près Philadelphie, par NUTALL. — (2) S. de Hoboken, par le même. — (3) *Id.*, par ELL. — (4) S. de Finlande, par le même. — (5) S. de Gulsjo, par MOSANDER. — (6) S. de Snarum, par VEL. — (7) S. noble, par JOHN. — (8) S. de Fahlun, par LYCHNELL. — (9) S. blanche, par VALDHEIN. — éphrite de Smitfield, par BOWEN. — (11) N. d'Icolm-kill, par THOMSON. — (12) Pikrolite de Philipttal, par EYER. — (13) P. de Taberg, par LYCHNELL. — (14) *Id.* par ALMEROTH. — (15) Piéraphylle de Sala, par ERG. — (16) P. de Taberg, par le même.

e Min. par Dufrénoy, t. III, p. 539.)

TINE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
....	44,0	32,00	31,50	38,5	43,00	21,25	22,0	34,70
ésie............	44,0	37,24	47,25	34,5	33,50	29,00	29,0	28,00
ine............	2,0	0,50	3,00	23,0	tr.	11,00	17,0	2,35
x..............	»	10,60	0,25	0,5	6,25	0,15	2,0	1,00
e de fer.........	7,3	0,60	5,50	4,5	14,00	7,00	12,0	6,25
anèse..........	1,5	»	1,50	»	»	1,50	2,0	1,00
ne.............	2,0	»	»	»	»	»	»	»
e..............	»	»	»	»	»	5,25	6,0	8,00
....	»	»	»	»	»	12,00	6,0	4,00
t acide carbonique.	»	14,16	10,50	»	»	11,85	5,5	13,50
	100,8	95,10	99,50	101,0	96,75	99,00	101,5	98,80

S. de Ligurie, par VAUQUELIN. — (2) S. de Norwége, par HISINGER. — (3) *Id.* par JOHN. — (4) *Id.* par — (5) *Id.* par KNOCH. — (6) S. de Saxe, par PESCHIER. — (7) S. du Palatinat, par le même. — (8) S. du Aoste, par le même.

de Ch. et de Ph., t. XXXI, p. 300.)

Serpentine.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Chaux	»	»	»	»	0,50	»
Muriate de magnésie	»	»	0,25	»	»	»
Carbonate de chaux	»	»	6,00	»	»	trace.
Acide silicique	40,52	40,32	54,00	41,0	28,00	41,50
Soude	»	»	»	»	»	0,42
Magnésie	42,05	41,76	33,00	33,0	34,50	40,34
Oxyde ferreux	3,01	3,33	et eau	3,0	4,50	4,10
— manganique	»	»	»	»	»	0,50
Alumine	0,21	»	0,03	20,0	23,00	»
Eau	13,85	13,54	»	»	10,50	12,87
Matière charbonnée	0,30	»	»	»	»	»
	99,94	98,95	93,28	97,0	101,00	99,73

(1) S. jaune de Fahlun, par Marchand, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846. — (2) *Id.* par Jordan, *id.* — (3) S. de la forêt de Hartzburg, par Heyer, *Ann. de Ch.*, t. II, p. 306. — (4) S. par Bayen, *Elém de Ch.* de Chaptal, t. II, p. 74. — (5) S. par Chenevix, *Ann. de Ch.*, t. XXVIII, p. 199. —(6) S. par Kersten, *Rev. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 344.

Serpentine.'

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Acide silicique	40,80	54,68	58,88	40,95	40,16
Magnésie	40,57	16,06	12,15	35,70	36,10
Oxyde ferreux	2,20	2,15	2,81	10,05	1,16 et alumine.
— manganeux	0,20	1,39	0,82	»	»
Chaux	0,42	26,01	22,38	»	0,80
Alumine	3,02	»	1,56	1,50	»
Potasse	»	»	0,80	»	»
Eau	12,03	»	»	11,60	21,16
Perte à la calcination	»	0,68	0,26	»	»
	99,24	100,97	99,66	99,80	99,38

(1) S. cristallisée de Talowska, dans l'Oural, par Ivanoff, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846. — (2) Néphrite de Turquie, par Rammelsberg, *id.* — (3) N. par Schafhoeutl, *id.* — (4) Baltimorite, par Thomson, *id.* — (5) Gymnite de Baltimore, par le même, *id.*

SÉRUM. Voy. Sang.

SÉVE. Bouleau blanc.

Séve du printemps.

Matière colorante brune.
Sucre incristallisable.
Acide acétique.
Acétate de chaux et d'alumine.

(Vauquelin, *Journ.* de Schéerer., t. IV, p. 95.)

Séve. Charme commun (carpinus betulus).

Séve du printemps.

Matière extractive.
Sucre.
Gomme.
Acétate de potasse et de chaux, et de l'acide acétique libre.

(Vauquelin, *Journ.* de Schéerer, t. IV, p. 91.)

Séve. Hêtre.

Séve de mai.

Acide acétique libre.
Uu sel calcaire.
— alcalin.
Acide gallique.
Tannin.
Substance extractive et muqueuse.
Matière colorante.

(Tassaert, *Ann. de Ch.*, t. XXXI, p. 27.)

Séve. Orme commun (ulmus campestris).

Séve de mai.

Principe végétal	0,102
Acétate de potasse	0,889
Carbonate de chaux dissous par l'acide carbonique en excès	0,076
Eau	98,933
	100,000

› novembre.

›e végétal	0,013
e de potassc	0,329
ıate de chaux	0,050
	99,108
	99,500

ELIN, *Journ.* de Schéerer, t. IV, p. 82.)

I,039 kilog. de séve d'orme recueillis
ois de floréal contiennent environ :

ıate de chaux	0,795
e végétale	1,060
e de potasse	9,240
carbonique libre	
ə et muriate de potasse	traces

1 kilog. 834 de la même séve pris au
e mois ont donné :

	Cent. cub.
carbonique libre	0,456
nate de chaux	1,300gr.
;e de potasse	16,190
es végétales	2,069
ə et muriate de potasse	traces

3 kilog. 918 de la même séve recueilis
ıois de prairial ont donné :

	Gram.
nate de chaux	2,000
te de potasse	32,482
e végétale	0,500
e et muriate de potasse	traces

ERT, *Ann. de Ch.*, t. XXXI, p. 22.)

ERTITE.

: *Clintonite; xanthophyllite; holmite.*

	(1)	(2)	(3)
fluorique	»	0,90	»
l	»	2,05	»
e manganèse	»	1,35	»
	17,00	19,35	16,30
ine	37,69	44,75	43,95
ésie	24,30	9,05	19,31
c	10,70	11,45	13,26
ə de fer	5,00	4,80	2,55
;	»	»	0,61
	3,60	4,55	»
à la calcination	»	»	4,33
	98,29	98,25	100,31

S. par CLEMSON, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, p. 520. — (2) Clintonite, par RICHARDSON, *id.* Xanthophyllite, par MEITZENDORFF, *Rapp.* de Berzelius, 1844.

ITE. Voy. TOURMALINE.

RITE. Voy. KLAPROTHINE.

RITINE. Voy. PITTIZITE.

ROCLEPTE. Voy. PÉRIDOT.

SIDÉROSCHISOLITE.

Silice	16,3
Protoxyde de fer	75,5
Alumine	4,1
Eau	7,3
	103,2

(WERNEKINK, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 558.)

SIDÉROSE. Voy. FER CARBONATÉ.

SILEX.

Syn : *Quartz silex; pierre meulière.*

	(1)	(2)	(3)
Chaux	»	0,50	»
Silice	80	98,00	99,02
Alumine	18	0,25	»
Fer	2	0,25	1,16
Perte par calcination	»	1,00	0,24
	100		

	(4)	(5)
Silice	98,14	96,0
Alumine	»	2,0
Fer	1,63	»
Perte par calcination	0,18	2,0
		100,0

(1) Pierre à fusil, par WIEGLEB, *Elém. de Ch.* de Chaptal, t. II, p. 43. — (2) Quartz silex, par KLAPROTH, *Journ. des Mines*, t. IV. — (3) (4) Pierre à chaussée de Trotha, par WOLFF, *Rev. sc. et ind.*, t. XXI, p. 206. — (5) Pierre meulière, *Journ. des Mines*, messidor an IV, p. 33.

SILEX.

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de fer	»	»	4,20
Silice	93,6	86,90	85,20
Alumine	0,8	0,7	2,20
Carbonate de chaux	»	9,10	»
Chaux	5,6	»	1,22
Percarbnre de fer	»	»	5,40
Eau	»	3,30	»
Perte	»	»	1,78
	100,0	100,00	100,00

	(4)	(5)	(6)
Ox. de manganèse	»	»	1,00
Oxyde de fer	21,50	5,0	5,75
Silice	76,00	93,5	92,00
Alumine	0,25	»	»
Eau	1,00	1,0	1,00
Perte	1,25	0.5	0,25
	100,00	100,0	100,00

(1) Silex flottant de Saint-Ouen près Paris, calciné, par SCHAFFGOTSCH, *Ann.* de Pogg, 1846, n° 5.— (2) *Id.* non calciné, par le même, *id.* — (3) Cailloux roulés par les eaux de la Meurthe et de la Moselle, par BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XII, p. 48. (4) (5) (6) Cailloux ferrugineux, par BUCHOLZ, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 350.

Voy. GEYSÉRITE ; HYALITE ; KACHALONGOPAL ; QUARTZ.

Silex. Pierre à fusil des montagnes de la Pologne autrichienne.

Silice	92,75	92,50	92,75
Alumine	1,10	»	1,50
Chaux	1,25	3,00	2,75
Magnésie	»	»	0,53
Oxyde de fer	2,00	1,25	1,10
Ox. de manganèse	»	0,75	»
Perte	2,90	2,50	1,37
	100,00	100,00	100,00

Silice	97,00	89,10
Alumine	1,00	2,00
Chaux	0,25	4,15
Oxyde de fer	1,00	1,75
Perte	0,75	3,00
	100,00	100,00

(Hacquet, *Ann. de Ch.*, t. LXIV, p. 291.)

SILICATES D'ALUMINE.

Silicate neutre. $Al^2O^3,3SiO^3$.

Alumine	27,05	642,32
Acide silicique	72,95	1731,93
	100,00	2374,25

Bisilicate. $Al^2O^3,6SiO^3$.

Alumine	15,64	642,32
Acide silicique	84,36	3463,86
	100,00	4106,18

Trisilicate. $Al^2O^3,9SiO^3$.

Alumine	11,00	642,32
Acide silicique	89,00	5195,79
	100,00	5838,11

Silicate basique anhydre. $Al^2O^3,2SiO^3$.

Alumine	35,75	642,32
Acide silicique	64,25	1154,62
	100,00	1796,94

Silicate basique hydraté.

$Al^2O^3,2SiO^3+3HO$.

Alumine	30,09	642,32
Acide silicique	54,10	1154,62
Eau	15,81	337,50
	100,00	2134,44

Silicate bibasique. $2Al^2O^3,3SiO^3$.

Alumine	42,59	1284,64
Acide silicique	57,41	1731,93
	100,00	3016,57

Silicate tribasique. Al^2O^3,SiO^3.

Alumine	52,67	642,32
Acide	47,33	577,31
	100,00	1219,63

SILICATE D'AMILÈNE. $C^{10}H^{11}O,SiO^3$.

	Tr.		
Silice	16,04	»	»
Carbone	»	63,34	63,59
Hydrogène	»	11,83	11,70

	Moyenne.	Calc.
Silice	16,04	16,01
Carbone	63,47	63,78
Hydrogène	11,76	11,69
Oxygène	8,73	8,52
	100,00	100,00

(Ebelmen, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVI, p. 156.)

SILICATE D'ANTIMOINE.

Protoxyde d'antimoine	76,7
Silice	23,3
	100,0

SILICATES DE BARYTE.

Silicate neutre. BaO,SiO^3.

Baryte	62,37	956,89
Acide silicique	37,63	577,31
	100,00	1534,20

Bisilicate. $BaO,2SiO^3$.

Baryte	45,32	956,89
Acide silicique	54,68	1154,62
	100,00	2111,51

Trisilicate. $BaO,3SiO^3$.

Baryte	35,59	956,89
Acide silicique	64,41	1731,93
	100,00	2688,82

Silicate bibasique. $2BaO,SiO^3$.

Baryte	72,82	1913,78
Acide silicique	23,18	577,31
	100,00	2491,09

Silicate de baryte et d'alumine.

Silice	55,0	57,0
Alumine	26,0	20,3
Baryte	19,0	22,7
	100,0	100,0

Silicate de baryte et de chaux.

Silice	48,6	63,1
Baryte	10,0	24,8
Chaux	41,4	12,1
	100,0	100,0

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 432.)

Voy. Staurotide.

:ATES DE CÉRIUM.

TE DE PEROXYDE. $Ce^2O^3,3SiO^3$.

ıioxyde de cérium..	45,56	1449,39
꞉ silicique.........	54,44	1731,93
	100,00	3181,32

TE DE PROTOXYDE. CeO,SiO^3.

ɪxyde de cérium.....	53,89	674,69
꞉................	46,11	577,31
	100,00	1252,00

TE TRIBASIQUE. $3CeO,SiO^3+3HO$.

ɪxyde de cérium....	68,87	2024,07
꞉................	19,65	577,31
....	11,48	337,50
	100,00	2938,88

:ATES DE CHAUX.

TE NEUTRE. CaO,SiO3.

x.................	38,15	356,02
꞉silicique..........	61,81	577,31
	100,00	933,33

:ATE. $CaO,2SiO^3$.

x................	23,57	356,02
꞉ silicique.........	76,43	1154,62
	100,00	1510,64

. WOLLASTONITE.

ICATE. $CaO,3SiO^3$.

x................	17,05	356,02
ə silicique........	82,95	1731,92
	100,00	2087,94

. EDELFORSITE.

TE SESQUIBASIQUE. $3CaO,2SiO^3$.

x................	48,05	1068,06
꞉................	51,95	1154,62
	100,00	2222,68

TE BIBASIQUE. $2CaO,SiO^3$.

x.................	55,22	712,04
ə.................	44,78	577,31
	100,00	1289,35

TE DE CHAUX ET D'ALUMINE.

꞉.............	38,5	67,7	58,2
ıx.............	47,3	20,2	26,1
ıine...........	14,2	12,1	15,7
	100,0	100,0	100,0

SILICATE DE CHAUX ET DE GLUCINE.

Silice..........................	55,0
Chaux........................	25,0
Glucine.......................	20,0
	100,0

SILICATE DE CHAUX ET DE MAGNÉSIE.

Silice.......	39,0	56,4	57,4	54,4
Chaux......	35,5	25,3	17,3	33,5
Magnésie....	25,5	18,3	25,2	12,1
	100,0	100,0	99,9	100,0
Silice.......	70,4	66,2	71,1	73,3
Chaux.......	9,3	19,8	21,2	10,9
Magnésie....	20,3	14,0	7,7	15,8
	100,0	100,0	100,0	100,0

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 433.)

SILICATE DE CHROME. Cr^2O^3,SiO^3.

Sesquioxyde de chrôme.	36,69	956,00
Acide silicique.........	63,31	1731,93
	100,00	2687,93

SILICATE DE COBALT. CoO,SiO^3.

Oxyde de cobalt.........	44,82	468,99
Acide silicique..........	55,18	577,31
	100,00	1046,30

SILICATES DE CUIVRE.

SILICATE DE BIOXYDE. CuO,SiO^3.

Oxyde noir de cuivre....	46,20	495,69
Acide silicique..........	53,80	577,31
	100,00	1073,00

SILICATE SESQUIBASIQUE. $3CuO,2SiO^3+3HO$.

Sesquioxyde de cuivre...	49,92	1487,07
Acide silicique.........	38,76	1154,62
Eau................	11,32	337,50
	100,00	2979,19

SILICATE DE PROTOXYDE. Cu^2O,SiO^3+3HO.

Oxyde rouge de cuivre...	52,01	891,39
Acide silicique..........	30,29	577,31
Eau..................	17,70	337,50
	100,00	1806,20

Voy. DIOPTASE.

SILICATE DE CUIVRE ET D'ALUMINE.

Silice..........................	25,6
Protoxyde de cuivre...............	60,0
Alumine........................	14,4
	100,0

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 450.)

SILICATES DE FER.

SILICATE NEUTRE DE PEROXYDE. $Fe^2O^3,3SiO^3$.

Sesquioxyde de fer	36,10	978,41
Acide silicique	63,90	1731,93
	100,00	2710,34

SILICATE NEUTRE DE PROTOXYDE. FeO,SiO^3.

Protoxyde de fer	43,21	439,20
Acide silicique	56,79	577,31
	100,00	1016,51

BISILICATE. $FeO,2SiO^3$.

Protoxyde de fer	27,56	439,20
Acide silicique	72,44	1154,62
	10,000	1593,82

TRISILICATE. $FeO,3SiO^3$.

Protoxyde de fer	20,23	439,20
Acide trisilicique	79,77	1731,93
	100,00	2171,13

SILICATE SESQUIBASIQUE. $3FeO,2SiO^3$.

Protoxyde de fer	53,30	1317,60
Acide silicique	46,70	1154,62
	100,00	2472,22

SILICATE BIBASIQUE. $2FeO,2SiO^3$.

Protoxyde de fer	60,34	878,40
Acide	39,66	577,31
	100,00	1455,71

SILICATE TRIBASIQUE. $3FeO,SiO^3$.

Protoxyde de fer	69,53	1317,60
Acide	30,47	577,31
	100,00	1894,91

SILICATE FERREUX hydraté de l'île de Suderoé.

Acide silicique	32,85
Oxyde ferreux	21,56
Magnésie	3,44
Eau	42,15
	100,00

(FORCHHAMMER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844.)

SILICATES DE LITHINE.

SILICATE NEUTRE. LiO,SiO^3.

Lithine	23,80	180,37
Acide silicique	76,20	577,31
	100,00	757,68

BISILICATE. $LO,2SiO^3$.

Lithine	13,51	180,37
Acide silicique	86,49	1154,62
	100,00	1334,99

SILICATES DE MAGNÉSIE.

SILICATE NEUTRE ANHYDRE. MaO,SiO^3.

Magnésie	30,92
Acide silicique	69,08
	100,00

SILICATE NEUTRE HYDRATÉ. MaO,SiO^3+HO.

Magnésie	28,97
Acide	64,73
Eau	6,30
	100,00

SILICATE NEUTRE. Autre. MaO,SiO^3+2HO.

Magnésie	24,36
Acide	54,43
Eau	21,21
	100,00

BISILICATE. MaO,2SiO3.

Magnésie	18,28
Acide silicique	81,72
	100,00

TRISILICATE. $MaO,3SiO^3$.

Magnésie	12,98
Acide silicique	87,02
	100,00

SILICATE SESQUIBASIQUE. $3MaO,2SiO^3$.

Magnésie	40,16
Acide silicique	59,84
	100,00

SILICATE SESQUIBASIQUE HYDRATÉ.

$3MaO,2SiO^3+HO$.

Magnésie	37,95
Acide	56,54
Eau	5,51
	100,00

SILICATE BIBASIQUE. $2MaO,SiO^3$.

Magnésie	47,23
Acide	52,77
	100,00

SILICATE TRIBASIQUE. $3MaO,SiO^3$.

Magnésie	57,31
Acide	42,69
	100,00

Voy. MAGNÉSITE.

SILICATE DE MAGNÉSIE ET D'ALUMINE.

Silice	45,9	63,0
Magnésie	29,3	20,0
Alumine	24,8	17,0
	100,0	100,0

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 440.)

SILICATES DE MANGANÈSE.

SILICATE NEUTRE. MnO,SiO^3.

Protoxyde de manganèse	43,58	445,00
Acide	56,42	577,31
	100,00	1022,31

BISILICATE. $MnO,2SiO^3$.

Protoxyde de manganèse	27,86
Acide silicique	72,14
	100,00

Voy. MANGANÈSE SILICATÉ ROSE.

TRISILICATE. $MnO,3SiO^3$.

Protoxyde de manganèse	20,47
Acide silicique	79,53
	100,00

Voy. MANGANÈSE CONCRÉTIONNÉ.

SILICATE SESQUIBASIQUE. $3MnO,2SiO^3$.

Protoxyde de manganèse	53,67
Acide silicique	46,33
	100,00

SILICATE BIBASIQUE. $2MnO,SiO^3$.

Protoxyde de manganèse	60,70
Acide silicique	39,30
	100,00

SILICATE HYDRATÉ. $2MnO,SiO^3+HO$.

Protoxyde de manganèse	56,39
Acide silicique	36,50
Eau	7,11
	100,00

SILICATE TRIBASIQUE. $3MnO,SiO^3$.

Protoxyde de manganèse	69,85
Acide silicique	30,15
	100,00

SILICATE SÉBASIQUE. $6MnO,SiO^3+3HO$.

Protoxyde de manganèse	74,52
Acide silicique	16,08
Eau	9,40
	100,00

SILICATES DE SESQUIOXYDE.

SILICATE NEUTRE. $Mn^2O^3,3SiO^3$.

Sesquioxyde de manganèse	36,41
Acide silicique	63,59
	100,00

SILICATE BASIQUE. $Mn^2O^3,2SiO^3$.

Sesquioxyde de manganèse	46,21
Acide	53,79
	100,00

SILICATE BIBASIQUE. $2Mn^2O^3,3SiO^3$.

Sesquioxyde de manganèse	56,39
Acide	43,61
	100,00

SILICATE TRIBASIQUE. Mn^2O^3,SiO^3.

Sesquioxyde de manganèse	63,21
Acide	36,79
	100,00

SILICATE DE MANGANÈSE ET D'ALUMINE.

Silice	57,7	46,7
Protoxyde de manganèse	19,0	27,5
Alumine	23,3	25,8
	100,0	100,0

SILICATE DE MANGANÈSE ET DE CHAUX.

Silice	49,7	49,8	52,4	60,5	70,6
Protox. de mangan^{se}	26,7	19,6	26,8	15,5	7,1
Chaux	23,6	30,6	20,8	24,0	22,3
	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0

SILICATE DE MANGANÈSE ET DE MAGNÉSIE.

Silice	36,1	52,6	48,9
Protox. de manganèse	41,2	30,4	40,0
Magnésie	22,7	17,0	11,1
	100,0	100,0	100,0

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 443.)

SILICATE MANGANIQUE.

Oxyde manganeux	68,40
Oxygène	7,95
Oxyde ferrique	3,70
Carbone	1,70
Acide silicique	15,50

(SCHWEITZER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

SILICATE DE NICKEL. NiO,SiO^3.

Oxyde de nickel	44,86	469,67
Acide silicique	55,14	577,31
	100,00	1046,98

Voy. PIMÉLITE.

SILICATE DE PLOMB. PbO,SiO^3.

Oxyde de plomb	70,72	1394,50
Acide silicique	29,28	577,31
	100,00	1971,81

SILICATES DE POTASSE.

SILICATE NEUTRE. KO,SiO^3.

Potasse	50,54	589,92
Acide silicique	49,46	577,31
	100,00	1167,23

BISILICATE. $KO,2SiO^3$.

Potasse	33,81	589,92
Acide silicique	66,19	1154,62
	100,00	1744,54

TRISILICATE. $KO,3SiO^3$.

Potasse	25,41	589,92
Acide silicique	74,59	1731,93
	100,00	2321,85

SILICATE BIBASIQUE. $2KO,SiO^3$.

Potasse	67,14	1179,84
Acide silicique	32,86	577,31
	100,00	1757,15

SILICATE DE POTASSE ET DE PLOMB.

Potasse	12,54
Oxyde de plomb	44,48
Acide silicique	42,98
	100,00

SILICATES DE SOUDE.

SILICATE NEUTRE. NaO,SiO^3.

Soude	40,37	390,89
Acide silicique	59,63	577,31
	100,00	968,20

BISILICATE. $NaO,2SiO^3$.

Soude	25,29	390,89
Acide silicique	74,71	1154,62
	100,00	1545,51

TRISILICATE. $NaO,3SiO^3$.

Soude	18,41	390,89
Acide silicique	81,59	1731,93
	100,00	2122,82

SILICATE BIBASIQUE. $2NaO,SiO^3$.

Soude	57,52	781,78
Acide silicique	42,48	577,31
	100,00	1359,09

SILICATE DE STRONTIANE.

SrO,SiO^3.

Strontiane	52,86	687,28
Acide silicique	47,14	577,31
	100,00	1264,59

SILICATE DE TITANE. Voy. SPHÈNE.

SILICATE DE VANADIUM. $VO^2,2SiO^3$.

Acide vanadeux	47,79	1056,89
Acide silicique	52,21	1154,62
	100,00	2211,51

SILICATE DE ZINC. ZnO,SiO^3.

Oxyde de zinc	46,57	503,23
Acide silicique	53,43	577,31
	100,00	1080,54

Voy. ZINC SILICATÉ.

SILICATE DE ZINC ET D'ALUMINE.

Silice	52,5
Oxyde de zinc	33,2
Alumine	14,3
	100,0

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 452.)

SILICATE DE ZINC ET DE FER.

Silice	46,0	45,1
Oxyde de zinc	38,0	29,9
Protoxyde de fer	16,0	25,3
	100,0	100,3

SILICATES DE ZIRCONE.

SILICATE NEUTRE. $Zr^2O^3,3SiO^3$.

Zircone	39,70	1140,25
Acide silicique	60,30	1731,93
	100,00	2872,18

SILICATE TRIBASIQUE. Zn^2O^3,SiO^3.

Zircone	66,39	1140,25
Acide	33,61	577,31
	100,00	1717,56

SILICE.

Silicium	48,72	48,08	49,641	49,716
Oxygène	51,28	51,92	50,359	50,284
	100,00	100,00	100,000	100,000

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXII, p. 18; t. XXVII, p. 355; t. XVII, p. 26.)

Voy. QUARTZ ; SABLES.

Silice. Présence de la silice dans le règne animal.

ANIMAUX.		SUR 100 PARTIES.		SILICE dans 100 part. de cendres.
NOURRITURE.	ESPÈCES.	Cendres.	Silice.	
Grains, blés, etc.	1. Coq domestique (*Gallus domesticus*)......	7,43	3,71	50
	2. Coq d'Inde (*Meleagris gallopavo*).........	6,79	1,69	25
	3. Freux (*Corvus frugilegus*)...............	4,83	1,95	38
	4. Pigeon (*Columba domestica*).............	2,37	0,59	25
	5. Oie (*Anser domestica*)..................	3,83	1,47	38
	6. Perdrix (*Perdix cinerea*)................	3,79	2,47	65
	Moyenne..............	4,84	1,98	46
Poissons, œufs de poisson, insectes aquatiques, plantes aquatiques.	1. Goëland (*Larus canus*)..................	1,25	»	»
	2. Corbeau de nuit (*Ardea nycticorax*).......	2,04	0,29	14
	3. Héron cendré (*Ardea cinerea*)............	2,06	0,28	13
	4. Héron blanc (*Ardea garcetta*)............	1,07	0,19	18
	5. Pélican (*Pelicanus onocrotalus*)..........	5,45	0,53	9
	6. Albatros (*Diomedea exulans*).............	2,43	0,25	10
	7. Alcyon (*Alcedo hispida*).................	0,99	0,09	10
	Moyenne..............	2,41	0,23	10,5
Mammifères, insectes.	1. Effraie (*Strix flammea*)..................	2,92	1,35	46
	2. Chat-huant (*Strix aluca*)................	1,41	0,39	27
	3. Buse (*Falco buteo*).....................	2,19	0,51	23
	4. Buse pattue (*Falco lagopus*).............	2,14	0,61	28
	5. Épervier (*Falco nisus*)..................	2,70	0,87	32
	6. Corneille mantelée (*Corvus cornix*)........ (Nourris avec de la viande.)	1,62	0,11	7
	Moyenne..............	2,16	0,64	27
Insectes, œufs d'insecte, baies, charogne.	1. Pic vert (*Picus viridis*).................	2,19	0,62	28
	2. Pie (*Corvus pica*)......................	3,78	1,51	40
	3. Coq de bruyère (*Tetrao tetrix*)...........	1,01	0,32	33
	4. Poule d'eau commune (*Gallinula chloropus*).	4,19	1,49	35
	5. Martinet (*Cypselus apus*)................	4,45	1,21	27
	6. Perroquet (*Psittacus*)...................	5,31	1,19	22
	7. Cigogne (*Ciconia nigra*),................	3,04	0,99	31
	8. Moineau (*Fringilla domestica*)...........	2,12	0,85	40
	9. Fauvette (*Fringilla spinus*)..............	2,11	0,52	25
	10. Hirondelle (*Hirundo urbica*).............	1,65	0,47	28
	11. Grive chanteuse (*Turdus musicus*)........	1,56	0,39	25
	12. Rollier commun (*Coracias garrula*).......	2,43	0,79	33
	13. Canard sauvage (*Anas boscas*)............	1,10	»	»
	14. Grive (*Turdus pilaris*)..................	1,77	0,26	15
	Moyenne..............	2,62	0,75	27
	MOYENNES D'APRÈS LA NOURRITURE :			
	Grains....................................	4,84	1,98	40
	Poissons..................................	2,41	0,23	10,5
	Viande....................................	2,16	0,64	27
	D'insectes, de baies, etc..................	2,62	0,75	27

(Gorup-Besanez, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 381.)

SILICE FLUATÉE ALUMINEUSE. Voy. Topaze.

SILICE GÉLATINEUSE. V. Randanite.

SILICITE du comté d'Antrim.

Acide silicique	54,8
Alumine	28,4
Oxyde ferreux	4,0
Chaux	12,4
Eau	0,4
	100,0

(Thomson, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

SILICIURES DE FER.

Fer	85,3528	87,4306	91,1526
Silicium	9,0679	7,9661	5,7330
Carbone	5,5793	4,6033	3,1144
	100,0000	100,0000	100,0000

Fer	95,2119	96,1780
Silicium	3,0044	2,2124
Carbone	1,7837	1,6096
	100,0000	100,0000

(Stromeyer, *Ann. de Ch.*, t. LXXXI, p. 236.)

SILICO-TITANATE DE POTASSE.

Potasse	44,5
Oxyde de titane	32,7
Silice	22,8
	100,0

SILICO-TITANATE DE SOUDE.

Soude	34,8
Oxyde de titane	38,4
Silice	26,8
	100,0

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 110.)

SILLIMANITE.

	(a)	(b)	(c)
Zircone	»	»	18,52
Acide silicique	37,362	43,00	38,67
Alumine	58,622	54,21	35,10
Oxyde ferrique	2,174	2,00	7,21
Magnésie	0,398	»	»
Chaux	trace	»	»
Matière volatile	0,428	»	»
Eau	»	0,51	»
	98,984	99,72	99,50

	(d)	(e)	(f)
Zircone	trace	»	»
Acide silicique	36,75	45,65	37,70
Alumine	58,94	49,50	62,75
Oxyde ferrique	0,99	4,10	2,28
	96,68	99,25	102,73

(*a*) Staaf, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846. — (*b*) Bowen, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 228. — (*c*) Thomas Muir, *id.* — (*d*) Connel, *id.* — (*e*) Thomson, *Rev. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 322. — (*f*) Norton, *id.*

SIMAROUBA.

Matière résineuse.
Huile volatile ayant l'odeur du benjoin.
Acétate de potasse.
Sel ammoniacal.
Acide malique et traces d'acide gallique.
Quassine.
Malate de chaux et oxalate de la même base.
Quelques sels minéraux, oxyde de fer, silice.
Ulmine et ligneux.

(Morin, *Journ. de Pharm.*, t. VIII, p. 61.)

SIMPLÉSITE. Voy. Scorodite.

SINAMMINE. C^4H^3Az.

Carbone	58,77
Hydrogène	7,20
Azote	34,03
Oxygène	»
Soufre	»
	100,00

(Varrentrapp et Will, *Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. II, p. 555.)

SINAPINE.

	(a)	(b)
Carbone	57,920	54,00
Hydrogène	7,795	10,65
Nitrogène	4,940	2,83
Soufre	9,657	9,36
Oxygène	19,688	23,16
	100,000	100,00

(*a*) Henry et Garot, *Tr. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 187. — (*b*) Robiquet et Boutron-Charlard, *id.*

SINAPOLINE. $C^7H^{12}Az^2O^2$.

Carbone	60,32
Hydrogène	8,42
Azote	19,96
Oxygène	11,30
Soufre	»
	100,00

(Varrentrapp et Will, *Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. II, p. 555.)

SIROP DE DEXTRINE.

Cendres	0,12
Eau	36,25
Sucre	41,46
Matière gommeuse	22,17
	100,00

(Guérin-Varry, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LX, p. 73.)

SISMONDINE.

Oxyde de titane	»	traces
Silice	24,10	0,241
Protoxyde de fer	27,10	0,238
Alumine	41,56	0,432
Eau	7,24	0,076
	100,00	

(DELESSE, *C. R.*, t. XXII, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 202.)

SMALTINE. Voy. COBALT ARSÉNICAL.

SMARAGD. Voy. ÉMERAUDE.

SMARAGDITE. Voy. DIALLAGE.

SMÉLITE de Telkibanya (Hongrie).

Acide silicique	50,0
Alumine	32,0
Soude	2,1
Oxyde ferrique	2,0
Eau	13,0
	99,1

(OSWALD, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

SMILACINE. C^5H^8O.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone	62,83	62,84	63,336	63,607
Hydrogène	8,41	9,76	9,090	8,652
Oxygène	28,76	27,40	27,574	27,741
	100,00	100,00	100,000	100,000

(*a*) POGGIALE. — (*b*) THUBOEUF. — (*c*) PETTERSEN. — (*d*) Calculé.

(*Journ. de Pharm.*, t. XX, p. 561.)

SMITHSONITE. Voy. ZINC CARBONATÉ.

SODAÏTE. Voy. WERNÉRITE.

SODALITE.

	(1)	(2)	(3)
Silice	38,40	38,52	36,00
Alumine	32,04	27,48	32,00
Chaux	0,32	0,70	»
Oxyde de fer	»	1,00	0,25
Soude	24,47	25,50	25,00
Acide hydrochloriq.	»	3,00	6,75
Matière volatile	»	2,10	»
Perte	»	1,70	»
	95,23	100,00	100,00

	(4)	(5)	(6)
Silice	44,87	35,09	37,60
Alumine	23,75	32,59	31,37
Oxyde de fer	0,12	»	»
Soude	27,50	26,55	25,45
Acide hydrochloriq.	»	5,30	5,58
Perte	3,76	»	»
	100,00		100,00

(1) S. des monts Ilmen, par E. HOFMANN, *l'Inst.* 1839. — (2) S. par THOMSON, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. III, p. 396. — (3) S. par EKEBERG, *id.* — (4) S. par BORKOWSKI, *id.* — (5) S. du Vésuve, par ARFVEDSON, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 400. — (6) S. de l'Oural, par G. ROSE, *id.*

SOIE.

	(1)	(2)
Matière filamenteuse	41,19	32,18
Gélatine	15,95	11,36
Albumine	18,86	15,17
Cérine	1,08	0,66
Matière colorante	0,04	»
— grasse et résineuse	0,08	0,18
Sels divers	»	»
Acide bombyque	»	»

	(3)	(4)
Matière filamenteuse	53,37	54,04
Gélatine	20,66	19,08
Albumine	24,43	25,47
Cérine	1,39	1,11
Matière colorante	0,05	»
— grasse et résineuse	0,10	0,30
	100,00	100,00

(1) Soie jaune, *Inst.* 1836. — (2) Soie blanche, *id.* — (3) (4) *Id.* par G. S. MULDER de Rotterdam.

Voy. TOILE D'ARAIGNÉE.

SOIE. Suc.

Fibrine	53,37	54,04
Gélatine	20,66	19,08
Albumine	24,43	25,47
Cire	1,39	1,11
Matière colorante	0,05	»
Graisse et résine	0,10	0,30
	100,00	100,00

(LUDWIG, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 535.)

SOIE. Suc.

	(a)	(b)
Azote	10,22	11,33
Carbone	43,08	50,69
Hydrogène	7,38	3,94
Oxygène	30,32	34,04
	91,00	100,00

(*a*) BERTHOLLET, *Ch. org.* de Gmelin, p. 455. — (*b*) URE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 385.

SOLANINE. $C^{42}H^{68}AzO^{28}$.

	Tr.		Calc.
Carbone	61,86	62,11	62,66
Hydrogène	8,87	8,92	8,27
Azote	1,64	1,64	1,72
Oxygène	27,63	27,33	27,34
	100,00	100,00	99,99

(BLANCHET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIII, p. 415.)

SOLANUM pseudo-quina.

SOLANUM. Écorce employée au Brésil comme succédanée du quinquina.

Principe amer végétal, environ 0,08.
Matière résineuse, 0,02.
— grasse visqueuse en petite quantité.
Substance animale très-abondante avec des malates alcalins.
Amidon, 0,05—0,06.
Oxalate de chaux.
Carbonate de chaux, 0,05.
Oxalate et malate de manganèse.
Malate de fer.
Magnésie en très-petite quantité.
Phosphate calcaire.
Matière ligneuse $\frac{8}{9}$,

(VAUQUELIN, *Journ. de Pharm.*, t. XI, p. 52.)

SOLEIL (Helianthus annuus).

SOLEIL. Moelle des tiges.

Médulline	10,20
Gomme, acide malique, peut-être aussi de l'acide citrique avec du malate de potasse et de chaux	1,08
Nitrate de potasse environ	1,50
Phosphate, sulfate et hydrochlorate de potasse	1,00
Eau	68,13

(JOHN, *Écrits ch.*, t. IV, p. 197.)

Voy. TOPINAMBOUR (Helianthus tuberosus).

SOMMERVILLITE. Voy. CUIVRE HYDROSILICEUX, HUMBOLDTILITE.

SOMMITE. Voy. NÉPHÉLINE.

SONNENSTEIN.

Syn. : *Feldspath-aventurin; pierre du soleil.*

Silice	64,30
Alumine	23,77
Oxyde de fer	0,36
Chaux	4,78
Soude	8,50
Potasse	1,29
	100,00

(SCHEERER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 309.)

SON. Voy. FROMENT, SEIGLE, etc.

Amidon, dextrine, sucre	50,0	approximativ^t.
Sucre de réglisse	1,0	
Gluten	14,9	
Matière grasse	3,6	
Ligneux	9,7	
Sels	5,7	
Eau	13,9	
	98,8	

(MILLON, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 485.)

SOPHORA DU JAPON.

Cachartine.
Principe odorant.
Matière colorante jaune.
Albumine.
Chlorophylle.
Amidon.
Gomme.
Mucus sucré.
Substance analogue au caoutchouc.
Malate de chaux.
Sels minéraux.

(FLEUROT, *Journ. de Pharm.*, t. XIX, p. 511.)

SORBATE DE BARYTE.

Acide sorbique	47
Baryte	53
	100

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 344.)

SORBATES DE CHAUX.

SORBATE NEUTRE.

Acide sorbique	72	100,00
Chaux	28	38,89
	100	

SORBATE ACIDE.

Acide sorbique	65,48	84,33	100,000
Chaux	11,99	15,47	19,483
Eau	22,53	»	»
	100,00		

SORBATE DE PLOMB.

SORBATE DE PLOMB cristallisé neutre obtenu par dissolution du plomb dans l'acide.

Acide sorbique	38,85	100,0
Oxyde de plomb	61,15	157,4
	100,00	

SORBATE DE PLOMB obtenu par précipitation d'un autre sorbate.

Acide sorbique	32,57
Oxyde de plomb	67,43
	100,00

SORBATES DE ZINC.

SORBATE NEUTRE.

Acide sorbique	58,05	64,5	100,000
Oxyde de zinc	31,95	35,5	55,426
Eau	10,00	»	»
	100,00	100,0	

SORBATE BASIQUE.

Acide sorbique	51,89	100,000
Oxyde de zinc	48,11	92,708
	100,00	

SORBATE ACIDE.

Acide sorbique.	71,88	78,41	100,0000
Oxyde de zinc.	19,79	21,59	27,6744
Eau	8,33	»	»
	100,00	100,00	

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 253.)

SORBIER.

Potasse	6,77
Soude	10,56
Chaux	36,17
Magnésie	5,98
Oxyde ferrique	0,40
Acide sulfurique	0,63
— phosphorique	5,57
Silice	0,21
Chlore	tr.
Acide carbonique	27,16
Charbon	6,83

(WILL et FRÉSÉNIUS, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. XII, p. 68.)

SORDAWALITE.

Silice	49,40
Alumine	13,80
Protoxyde de fer	18,17
Magnésie	10,67
Acide phosphorique	2,68
Eau	4,38
	99,10

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 818.)

SOUCHET (cyperus esculentus). Racine.

Huile grasse	4,8
Albumine végétale	1,5
Amidon	22,4
Inuline	4,3
Gomme	17,8
Sucre	12,5
Colorant	1,4
Sels de potasse, de chaux et de magnésie et silice	5,5
Fibre végétale	21,0
Eau et perte	8,8
	100,0

(SEMMOLA, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

SOUCHET. Tubercules.

Fécule amylacée.
Huile fixe.
Sucre liquide.
Albumine.
Gomme.
Acide malique.
Malate, phosphate et sulfate de chaux.
Acétate de potasse.
Matière végéto-animale.
Acide gallique et tannin.
Principe volatil huileux.
Ligneux dont la cendre contient des sels et de l'oxyde de fer.

(LESANT, *Journ. de Ph.*, t. VIII, p. 497.)

SOUCI (calendula officinalis).

Résine molle, jaune verdâtre	3,44
Extractif amer	9,13
Gomme	1,50
Amidon	1,25
Calenduline	3,50
Albumine végétale	0,62
Acide malique mêlé d'extractif amer.	6,84
Malate potassique	5,45
— calcique	1,47
Chlorure potassique	0,66
Fibre végétale	62,50
(Excès)	4,33
	100,69

(GEIGER, *Tr. de Ch.* de Liebig, t. III, p. 153.)

SOUDE (salsola tragus). Cendres.

Carbonate de potasse	29,04
Chlorure de potassium	17,89
Sulfate de potasse	4,93
Carbonate de chaux	40,26
Phosphate de chaux et oxyde de fer.	7,88
	100,00

(*Journ. de Pharm.*, t. XXVI, p. 264.)

SOUDE. NaO.

	(a)	(b)	(c)
Sodium	74,34	74,42	80
Oxygène	25,66	25,58	20
	100,00	100,00	100

	(d)	(e)	(f)
Sodium	290,90	74,29	100,00
Oxygène	100,00	25,71	34,64
	390,90	100,00	134,64

(a) CHEVREUL, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 255. — (b) (c) DAVY, *id.*, t. LXVIII, p. 248. — (d) (e) BERZELIUS, *id.*, t. LXXX, p. 251. — (f) Calculé.

SOUDE hydratée.

	(a)	(b)	(c)
Soude..........	100,0	100,0	100,0
Eau............	28,1	38,8	23,2

(a) THOMSON. — (b) DARCET. — (c) BÉRARD.

(*Syst. de Ch.* de Thomson, t. II, p. 50 et 51.)

SOUDE ARTIFICIELLE. Voy. CARBONATE DE SOUDE.

SOUDE BORATÉE. Voy. BORAX.

SOUDE CARBONATÉE.

NaO,CO^2+10HO.

Syn. : *Soude; alcali minéral; natron.*

	(1)	(2)
Soude....................	43,20	22,0
Acide carbonique.........	30,40	16,0
Eau......................	13,80	62,0
Sulfate de soude.........	10,40	»
Muriate de —	2,20	»
	100,00	100,0

(1) S. de Debretzin (Hongrie), par KLAPROTH. — (2) S. par BEUDANT.

(*Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 156.)

Voy. TRONA; CARBONATE DE SOUDE.

SOUDE native de Debretzin.

Carbonate sodique.............	89,841
Sel marin.....................	4,342
Sulfate sodique...............	1,627
Phosphate sodique.............	1,459
Sulfate potassique............	0,028
Carbonate magnésique..........	0,245
— calcique..............	0,240
Oxyde ferrique siliceux.......	0,420
Silicate sodique..............	1,611
Silice........................	0,150
	99,963

(WACKENRODER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

SOUDE NITRATÉE.

	(1)	(2)
Iodure sodique..........	»	0,63
Sulfate —	»	3,00
Nitrate —	94,291	64,98
Chlorure —	1,990	28,69
Sulfate potassique.......	0,239	»
Nitrate —	0,426	»
— magnésique......	0,858	»
Résidu insoluble.........	0,203	»
Eau..................	1,993	»
Coquilles et marnes......	»	2,60
	100,000	99,90

(1) Salpêtre du Chili, par HOCHSTETTER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845. — (2) S. de Tarapaca (Pérou), par HAYES, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 123.

SOUDE SULFATÉE.

Syn. : *Sel de Glauber; exanthalose; sel admirable.*

	(1)	(2)
Soude..................	19,20	35,00
Acide sulfurique.........	24,80	44,80
Eau....................	56,00	20,20
	100,00	100,00

(1) Soude sulfatée cristallisée, par BERZELIUS. — (2) S. sulfatée du Vésuve, par BEUDANT,

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. II, p. 163.)

SOUDE SULFATÉE.

	(1)	(2)
Sulfate de soude.....	67,024	44,44 sec.
Carbonate de soude...	16,333	»
Hydrochlorate de soude.	11,000	0,10
Carbonate de chaux..	5,643	»
Eau de cristallisation..	»	55,45
	100,000	100,00

(1) S. d'Eger, par REUSS, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 494. — (2) S. tapissant l'intérieur d'une exploitation de plâtre en Suisse, par FREY d'Auran, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIII, p. 100.

SOUFRE.

S. Eq[t] 201,16. D[t] 2,033. Temp. de f[n] 170.

SOUFRE des graines cultivées.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Eau perdue par la dessiccation à 100°.	12,45	10,3	10,00	»
Soufre retiré des graines desséchées en moyenne.	0,70	1,17	01,05	0,122

	(5)	(6)	(7)
Eau perdue par la dessiccation à 100°..	»	»	8,057
Soufre retiré des graines desséchées en moyenne........	0,081	0,098	0,425

(1) Navet. — (2) Moutarde noire. — (3) *Id.* blanche. — (4) Trèfle pratens. — (5) *Id.* repens — (6) Pois, première expérience. — (7) *Id.*, deuxième expérience.

SOUFRE des graines cultivées.

	(1)	(2)	(3)
Eau perdue par la dessiccation à 100°.....	»	»	9,066
Soufre retiré des graines desséchées en moyen[e].	0,04	0,11	0,253

(1) Haricots blancs. — (2) Lentilles. — (3) Camelina sativa.

(ERDMANN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 380.)

SOUFRE ET PHOSPHORE. Proportion contenue dans divers produits agricoles.

Noms des plantes.	Soufre.	Phosphore.
Quatre espèces d'herbe (*poa palustris et trivialis*, *festuca pratensis*, *cynosurus cristatus*)	0,165	0,164
Ray-grass (*lolium perenne*)	0,310	0,183
Ray-grass italien	0,329	0,145
Trèfle rouge (*trifolium pratense*)	0,107	0,149
—	0,087	0,131
Trèfle blanc très-beau (*trifolium repens*)	0,099	0,183
— ordinaire	0,151	0,139
Luzerne (*medicago lupulina*)	0,136	0,052
Luzerne (*medicago sativa*)	0,274	0,046
—	0,452	0,215
—	0,293	0,353
Vesce (*vicia sativa*)	0,178	0,183
Pommes de terre (*solanum tuberosum*)	0,094	0,213
— fanes	0,389	0,357
— fruit	0,071	0,597
Pommès de terre américaines	0,082	0,212
— fanes	0,206	0,483
Carottes (*daucus carota*)	0,092	0,255
— fanes	0,745	0,382
Betteraves (*beta altissima*)	0,058	0,190
— fanes	0,502	0,293
Navets (*brassica rapa*)	0,351	0,352
—	0,421	0,346
— fanes	0,758	0,360
—	0,615	0,380
Navets de Suède (*brassica oleracea*)	0,435	0,172
— fanes	0,458	0,250
Navette (*brassica oleifera*)	0,448	0,233
Autre espèce de rave (*brassica campestris*)	0,431	0,267
Froment (*triticum vulgare*), plante entière, juste après la floraison	0,151	0,248
—	0,170	0,140
Épis du froment au moment où le grain était encore laiteux	0,075	0,271
Paille de froment — — —	0,240	0,132
Epis du froment arrivé à l'état de maturité	0,090	0,336
Paille de froment — —	0,213	0,043
Froment rouge	0,070	0,363
— paille	0,293	0,079
Froment blanc, récolté dans le même champ que le froment rouge	0,054	0,366
— paille	0,207	0,112
Froment (autre échantillon)	0,051	0,410
— menue paille du grain	0,091	0,252
Orge très-beau (*hordeum distichum*)	0,066	0,498
— paille	0,390	0,087
Orge (plant chétif)	0,040	0,367
— — paille	0,191	0,065
Orge en fleur	0,313	0,236
Avoine (*avena sativa*), immédiatement avant la floraison	0,226	0,194
— — en fleur	0,189	0,189
Avoine verte	0,125	0,317
— paille	0,329	0,128
Avoine noire de Tartarie	0,080	0,381
— — paille	0,271	0,110
Avoine blanche	0,090	0,334
— paille	0,401	0,153

Soufre et phosphore. Proportion contenue dans divers produits agricoles.

Noms des plantes.	Soufre.	Phosphore.
Avoine blanche (autre échantillon),	0,074	0,382
— — paille	0,195	0,057
Épis de seigle encore jeune (*secale cereale*)	0,073	0,076
— — paille	0,099	0,153
Seigle	0,051	0,160
Fèves (*vicia faba*) en fleur	0,045	0,258
Fèves	0,071	0,600
— tige	0,148	0,233
Pois (*pisum sativum*)	0,158	0,206
— tige	0,214	0,076
Houblon (*humulus lupulus*)	0,127	0,574
Vrilles du houblon	0,091	0,138

(Clifton Sorby, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 378 et 379.)

SOUFRE DORÉ.

Acide hydrosulfurique	17,87
Protoxyde d'or	68,30
Soufre	12,00

(Thénard, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. II, p. 770.)

SOUFRE ROUGE DES VOLCANS. Voy. Arsenic sulfuré rouge.

SPADAÏTE de Rome.

Silice	56,00
Magnésie	30,67
Protoxyde de fer	0,66
Alumine	0,66
Eau	11,34
	99,33

(Kobell, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 147.)

SPANIOLITMINE. $C^{18}H^7O^{16}$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	44,54	109,8	44,85
Hydrogène	3,11	7,0	2,86
Oxygène	52,35	128,0	52,29
	100,00	244,8	100,00

(Kane, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 141.)

Spaniolitmine et oxyde d'argent.

	Tr.	Calc.	
Carbone	18,92	109,8	18,53
Hydrogène	1,61	7,0	1,18
Oxygène	25,55	152,0	25,64
Argent	53,92	324,0	54,65
	100,00	592,8	100,00

(Kane, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 142.)

Spaniolitmine et oxyde de plomb.

$C^{18}H^7O^{16},5PbO$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	12,84	109,8	13,69
Hydrogène	1,09	7,0	0,75
Oxygène	16,10	128,0	15,97
Oxyde de plomb	70,00	558,0	69,59
	100,00	802,8	100,00

(Kane, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 141.)

SPARGELSTEIN. Voyez Phosphate de chaux.

SPATH ADAMANTIN. Voy. Corindon; Andalousite.

SPATH AMER.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Chaux	30,65	85,84	61,30	77,63
Magnésie	21,46	10,39	32,20	18,77
Protox. de fer	2,25	5,53	6,27	3,67
Ac. carboniq.	46,91	»	»	»
	101,27	101,76	99,77	100,07

(1) S. du Tyrol. — (2) S. près de Bilin. — (3) S. de Bohême, couche supérieure. — (4) *Id.*, couche inférieure.

(Kuhn, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 285.)

SPATH BLEU de Styrie.

Alumine	71,00
Silice	14,00
Magnésie	5,00
Chaux	3,00
Oxyde de fer	0,75
Potasse	0,25
Eau	5,00
Perte	1,00
	100,00

(*Syst. de Ch.* de Thomson, t. III, p. 284.)

ı BLEU de Styrie.

э silicique	6,64
e phosphorique	38,05
ıine	33,93
ıésie	12,04
e ferreux	1,54
x	1,32
	6,48
	100,00

ıELSBERG, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

'H BRUN dans le quartz de Schnee-
ȝ.

x	29,48
ésie	17,34
e de fer	7,70
e de manganèse	0,21
carbonique	44,42
	99,12

·, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 285.)

H CALCAIRE A CHAUX CAR-
ıATÉE.

9 grammes ont donné :

	0,019
carbonique	0,434
:	0,560
ɛyde de fer	0,016
ŝsie et manganèse	traces

STETTER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849,
11.)

H CHLORITÉ.

	(*a*)	(*b*)
	24,40	24,93
ı ferreux	30,29	30,05
ne	45,17	45,02
	99,86	100,00

:RATHSWOHLL. — (*b*) ERDMANN.
. *et ind.,* t. XXI, p. 415.)

H CUBIQUE. Voy. CHAUX ANHYDRO-
ATÉE.

H ÉTINCELANT. V. FELDSPATH.

H FLUOR. Voy. CHAUX FLUATÉE.

H FOSSILE. Voy. CHAUX FLUATÉE.

H FUSIBLE. Voy. FELDSPATH.

H INCOLORE de Brion.

	55,30
ŝsie	0,13
carbonique	43,52
	1,07

REL, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848,
3.)

SPATH D'ISLANDE ou SPATH CALCAIRE. Voy. CHAUX CARBONATÉE.

SPATH PERLÉ. Voy. DOLOMIE.

SPATH PESANT. Voy. BARYTE SULFATÉE.

SPATH PESANT AÉRÉ. Voy. BARYTE CARBONATÉE.

SPATH SÉLÉNITEUX. Voy. CHAUX SULFATÉE.

SPATH EN TABLES. V. WOLLASTONITE.

SPECKSTEIN. Voy. STÉATITE.

SPEISS. Voy. COBALT ARSÉNICAL.

	(1)	(2)	(3)
Fer	51,00	«	»
Soufre	1,02	7,80	6,9
Nickel avec tr. de cobalt	11,90	49,10	47,2
Cuivre	1,25	1,60	trace
Arsenic	20,10	37,80	44,3
Antimoine	»	trace	1,0
Cobalt	»	3,20	trace
Argent	0,05	»	»
Plomb	10,10	»	»
Sable adhérent	»	0,60	»
		100,10	

	(4)	(5)
Fer et manganèse	37,21	68,032
Soufre	2,20	07,848
Nickel avec trace de cobalt	22,72	06,548
Cuivre	1,10	05,682
Arsenic	18,40	05,048
Antimoine	»	03,355
Cobalt	6,14	01,672
Argent	0,08	00,003
Plomb	11,10	00,600
	98,95	98,728

(1) S. de l'usine dite Halsbruckner-hutte, par KERSTEN, *Extr. annuaire des Mines de Saxe*, Freyberg, 1839. — (2) (3) Substance métallique qui s'amasse au fond des creusets dans lesquels on prépare le safre ou bleu de cobalt, par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXV, p. 95. — (4) S. d'Antonshutte, par KERSTEN, *Extr. annuaire des Mines de Saxe*, Freyberg, 1839. — (5) S. par JORDAN, *Journ.* d'Erdmann, t. II, p. 421.

SPERKISE. Voy. FER SULFURÉ.

SPERMA-CETI. Voy. CÉTINE.

SPERME HUMAIN.

Eau	900
Mucilage	60
Soude caustique	10
Phosphate de chaux	30
	1000

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. IX, p. 64.)

SPESSARTINE. Voy. MÉLANITE; GRENAT.

SPHÈNE.

Syn. : *Titane calcaréo-siliceux ; titanite ; menas ; pictite ; séméline ; ligurite ; greenovite.*

	(a)	(b)	(c)
Acide silicique...	33,82	32,29	31,20
— titanique.	41,84	41,58	40,92
Chaux..........	22,86	26,61	22,25
Oxyde ferrique...	»	1,07	5,63
	98,52	101,55	100,00

	(d)	(e)	(f)	(g)
Acide silicique..	30,63	35,0	36,0	28,0
— titanique.	42,56	33,0	46,0	33,0
Chaux........	25,00	33,9	16,0	32,5
Oxyde ferrique.	3,93	»	»	»
Eau..........	»	»	1,0	»
	102,12	101,9	99,0	93,5

(a) (b) (c) (d) Rose, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846. — (e) (f) Klaproth. — (g) Cordier.

Sphène.

	(1)	(2)	(3)
Silice............	29,5	30,69	31,20
Acide titanique...	»	»	40,92
Oxyde de fer.....	45,8	47,65	5,63
Chaux...........	21,4	22,06	22,25
	96,7	100,40	100,00

	(4)	(5)	(6)
Protox. de mangan.	2,9	3,8	»
Silice.............	29,8	30,4	32,52
Acide titanique....	43,0	42,0	43,21
Chaux............	23.6	24,3	24,18
	99,3	100,5	99,91

(1) (2 (3) S. d'Arendal, par Rosales, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XV, p. 308. — (4) (5) Greenovite de Saint-Marcel (Piémont), par Delesse, *C. R.*, t. XIX. — (6) S. par Fuchs, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.

Sphène. Greenovite.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Ac. silicique	32,66	32,26	35,72	30,63
— titanique	38,44	38,57	39,63	42,56
Chaux.....	27,21	27,65	27,44	25,00
Oxyde de fer	0,74	0,76	1,76	3,93
— de mang.	0,95	0,76		»
	100,00	100,00		

(1) (2) (3) Greenovite, par Marignac. — (4) Sphène brun de Bassa, par Brooke.

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XIV, p. 49.)

SPHÉROLITE. Voy. Pechstein.

SPHÉROSIDÉRITE. Voy. Fer carbonaté.

Chaux..........................	0,08
Magnésie.......................	0,24
Oxyde ferreux..................	43,59
— manganeux...............	17,87
Acide carbonique...............	38,22

(*Annuaire* de Millon et de Reiset, 1848, p. 153.)

SPHÉROSTILBITE. Voy. Hypostilbite.

SPIGÉLIE. Racine.

Huile grasse.
— volatile.
Résine en très-petite quantité.
Substance amère dans laquelle paraît résider l'action vermifuge.
Mucoso-sucré.
Albumine.
Acide gallique.
Malates de potasse, de chaux, et d'autres sels minéraux.
Ligneux.

Spigélie. Feuille:

Chlorophylle accompagnée d'une huile grasse.
Albumine.
Matière amère, nauséeuse.
Muqueux en abondance.
Acide gallique.
Malates de potasse, de chaux, et autres sels minéraux.
Ligneux.

(Feneulle, *Journ. de Pharm.*, 1823, p. 203.)

Spigélie.

Huile grasse....................	traces
Résine âcre, un peu nauséabonde...	3,13
Matière particulière amère qui précipite en gris les sels ferriques..	4,89
Espèce particulière de tannin qui colore en vert les sels ferriques....	10,56
Fibre ligneuse..................	82,69
	101,27

(Wackenroder, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

SPINELLANE.

Syn. : *Nosine; nosiane.*

	(1)	(2)		(3)
Silice........	43,0	38,50		35,993
Acide sulfuriq.	»	8,16		9,170
Alumine......	29,5	29,35		32,566
Soude.......	19,0	16,56		17,837
Chaux.......	1,5	1,14		1,115
Oxyde de fer..	2,0	1,50	fer	0,041
— de mangan.	»	1,00	chlore	0,653
Eau.........	2,5	3,00		1,847
Soufre.......	1.0	»		»
	98,5	99,21		99,222

(1) S. par Klaproth, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 678. — (2) S. par Bergmann, *id.* — (3) S. par Varrentrapp, *id.*

.ANE.

	(4)	(5)
....	36,52	36,53
sulfurique.........	7,66	7,13
ne.................	29,54	29,42
....	23,12	22,97
....	1,09	1,62
de fer............	0,44	»
de manganèse......	0,61	0,61
....	1,37	1,37

5) S. du lac de Laach, par WHITHEY, *Annuaire* .on et Reiset, 1848, p. 167.

LLE.

: *Alumine magnésiée ; rubis spinelle ; alais ; rubicelle ; ceylanite ; candite ; te.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
....	2,02	2,25	4,590	2,0
ne....	69,01	68,94	62,788	65,0
ésie...	26,21	25,72	17,868	13,0
......	»	»	10,564	2,0
. de fer	0,71	3,49	»	16,5
chrôme	1,10	»	»	»
re....	»	»	2,804	»
......	»	»	0,986	»
	99,05	100,10	99,600	98,5

	(5)	(6)	(7)	(8)
......	»	»	2,38	5,09
ine....	64,13	57,34	67,46	55,17
ésie...	26,77	27,69	5,06	17,65
......	0,27	»	»	»
e mang.	»	»	»	2,71
x. de fer	8,70	14,77	25,94	18,33
e cuivre	0,27	0,62	»	»
	100,14	100,42	100,84	98,95

Rubis spinelle, par ABICH, *Tr. de Min.* de Du-, t. III, p. 681. — (2) S. bleu d'Aker en Suder-, par le même, *id.* — (3) S. vert d'Amity, par SON, *id.* — (4) Ceylanite, par LAUGIER, *id.* —) Chlorospinelle de Slatoust, en Oural, par , *id.* — (7) Pléonaste du Vésuve, par ABICH, *id.* P. de SCHÉERER, *Annuaire* de Millon et Reiset, p. 270.

.LE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
carboniq.	»	»	14,0	»
....	1,83	15,50	8,0	3,15
ine.....	62,84	74,50	70,0	57,20
e ferrique	6,15	1,50	»	20,51
ferreux.	3,87	»	»	»
ésie....	24,87	8,25	8,0	18,24
calcaire	»	0,75	»	»
......	»	»	»	0,89
	99,56	100,50	100,0	99,99

(2) Pléonaste de Norwége, par TASSAERT, *Ann.* ., t. XXXI, p. 151. — (3) S. par SCHAUB, *id.*, p. 112. — (4) S. par GMELIN, *Ann. de Ch. et de* . XXV, p. 208.

SPINELLE.

	(5)	(6)	(7)
Acide chrômique..	»	6,18	»
Silice............	5,48	»	15,0
Alumine..........	72,25	82,47	76,0
Oxyde ferrique....	4,26	»	1,5
Magnésie.........	14,63	8,78	8,0
Perte............	0,55	»	»
Substance........	1,83	»	»
	99,00	97,43	100,5

(5) Pléonaste d'Aker (Sudermanie), par BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LVIII, p. 98. — (6) Spinelle rouge ou rubis, par VAUQUELIN, *Journ. des Mines*, vendémiaire an VI. — (7) *Id.* par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XXVII, p. 15.

SPINELLE artificiel.

	(1)	(2)
Alumine..................	71,9	73,2
Oxyde de chrôme..........	1,2	»
Magnésie.................	27,3	26,0
Oxyde de cobalt..........	»	1,7
	100,4	100,9

(1) Spinelle rose. — (2) Spinelle bleu.

(EBELMEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, février 1848, t. XXII.)

SPINELLE RINCIFÈRE. Voy. GAHNITE.

SPHINTHÈRE. Voy. SPHÈNE.

SPIROGYRA QUININA. Cendres.

Chlorure de sodium...............	35,8
Carbonate de chaux...............	1,5
— de magnésie............	9,3
Phosphate de chaux...............	18,4
— de magnésie............	3,4
Peroxyde de fer..................	trac.
Silice...........................	31,6
	100,0

(VANDER MARCK, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 383.)

SPIROYLURE DE CUIVRE.

Carbone.................	54,1	55,4
Hydrogène...............	3,2	3,8
Oxygène.................	21,2	20,7
Cuivre..................	21,5	20,5
	100,0	100,0

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 329.)

SPODUMÈNE. Voy. TRIPHANE.

SPODUMÈNE A SOUDE. Voy. OLIGOCLASE.

STALACTITES ferrugineuses formées à la couronne des galeries de la mine du Huelgoëth.

Peroxyde de fer	0,78
Silice gélatineuse et sable	0,06
Acide sulfurique	0,01
Eau	0,15
	1,00

(Berthier, *Ann. des Mines*, 1837.)

Stalactite perlée d'Ischia.

	(a)	(b)
Silice	98,0	94
Alumine	1,5	2
Chaux	»	4
Oxyde de fer	0,5	»
	100,0	100

(a) Klaproth. — (b) Santi.

(*Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 357.)

Stalactite siliceuse du Geyser en Islande.

Silice	0,9401
Alumine	0,0170
Eau	0,0410
Chlore et fer	trace
	0,9981

(Kersten, *Journ. de Schw.*, 1832.)

Stalactite sphéroïdale du Vésuve.

Acide carbonique	33,10
Chaux	25,22
Magnésie	24,28
Eau	17,40
	100,00

(Kobell, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

Stalactite de Neusohl (Hongrie).

Magnésie	15,314
Oxyde de cobalt	0,688
— de cuivre	0,382
— de manganèse	0,343
Protoxyde de fer	0,092
Acide sulfurique	31,372
Eau	51,700
	99,891

ou bien :

Sulfate de magnésie	44,906
— d'oxyde de cobalt	1,422
— d'oxyde de cuivre	0,764
— d'oxyde de manganèse	0,725
— de protoxyde de fer	0,197
Eau de cristallisation	48,600
Eau mécaniq. enfermée	3,100
	99,714

(Stromeyer, *Inst.*, 1834.)

STANNATE DE POTASSE.

Potasse	29,9
Acide	47,4
Eau	22,7
	100,0

STANNATE DE SOUDE.

	Tr.	Calc.
Acide	52,8	52,8
Soude	21,9	22,0
Eau	25,3	25,2
	100,0	100,0

(Frémy, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. III, p. 277.)

STANZAÏTE. Voy. Andalousite.

STAPHISAIGRE. Graine.

Principe amer brun.
Huile volatile.
Huile grasse.
Albumine.
Matière animalisée.
Muqueux.
Mucoso-sucré.
Malate acide de delphine.
Principe amer jaune.
Sels minéraux.

(Lassaigne et Feneulle, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XII, p. 371.)

STAPHISAIGRE. $C^{28}H^{23}AzO^{4}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	73,566	73,89
Azote	5,779	5,35
Hydrogène	8,709	8,67
Oxygène	11,946	12,09
	100,000	100,00

(Couerbe, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 364.)

STAUROTIDE.

Syn. : *Schorl cruciforme ; pierre de croix ; croisette ; grenatite ; staurolite ; chiastolite.*

	(1)	(2)	(3)
Silice	27,00	28,47	27,02
Alumine	52,25	53,34	49,96
Oxyde ferrique	18,50	17,41	20,07
Magnésie	»	0,72	»
Oxyde manganique	0,25	0,31	0,28
Perte	»	»	1.40
	98,00	100,25	98,73

(1) S. de Saint-Gothard, par Klaproth. — (2) S., *id.*, par Marignac, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XIV, p. 50. — (3) S., par Lohmeyer, *id.*

Staurotide.

	(4)	(5)
Silice..................	29,72	29,13
Alumine................	54,72	52,01
Oxyde ferrique...........	15,69	17,58
Magnésie...............	1,85	1,28
	101,98	100,00

(4) (5) S. par Jacobson, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 200.)

Staurotide.

	(1)	(2)	(3)
Silice............	37,50	30,59	44,0
Alumine..........	41,00	47,06	20,0
Oxyde de fer......	18,25	15,30	»
Magnésie.........	0,50	»	»
Oxyde de mangan.	0,50	»	»
Chaux...........	»	3,00	»
Baryte...........	»	»	24,0
Perte............	»	4,05	12,0
	97,75	100,00	100,0

	(4)	(5)
Silice..................	39,09	68,50
Alumine................	58,56	30,11
Magnésie...............	»	1,12
Acide manganique.......	0,53	»
Chaux..................	0,21	»
Substances volatiles......	0,99	»
Eau et charbon..........	»	0,27
	99,38	100,00

(1) S. noire de Saint-Gothard, par Klaproth, *Ann. de Ch.*, t. LXVII, p. 241. — (2) Grenatite, *id.*, par Vauquelin, *id.*, t. XXX, p. 106. — (3) S. du Hartz, par Heyer, *id.*, t. VI, p. 19. — (4) Chiastolithe, par Bunsen, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 49. — (5) *Id.* par Landgrebe de Marbourg *Amer. Journ.*, 1835.

Staurotide.

	(1)	(2)	(3)
Silice...........	33,45	32,99	39,19
Alumine.........	47,23	47,92	44,87
Oxyde de fer.....	16,51	16,65	15,09
Magnésie........	1,99	1,66	0,32
Oxyde de mangan.	»	»	0,47
	99,18	99,22	99,64

	(4)	(5)	(6)
Silice...........	40,35	38,68	37,33
Alumine.........	44,22	47,43	45,97
Oxyde de fer....	15,77	15,06	14,60
Magnésie........	»	2,44	3,47
Oxyde de mangan.	0,10	»	»
	100,44	103,61	101,37

(1) (2) S. de Saint-Gothard. — (3) (4) S. de Bretagne. — (5) (6) S. de l'Oural.

(Jacobson, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 221 et 222.)

STÉARATE D'ALUMINE. $Al^2O^3,3\overline{St}$.

Alumine..............	3,1	642,32
Acide stéarique........	96,9	20058,00
	100,0	20700,32

STÉARATE D'AMMONIAQUE.

$AzH^4O,\overline{St}$.

Ammoniaque.............	4,66	325
Acide stéarique...........	95,34	6686
	100,00	7011

STÉARATE D'ARGENT. $AgO,\overline{St}$.

Oxyde d'argent.........	17,84	1451,61
Acide stéarique........	82,16	6686,00
	100,00	8137,61

STÉARATE DE BARYTE. $BaO,\overline{St}$.

Baryte.................	12,52	956,88
Acide stéarique........	87,48	6686,00
	100,00	7642,88

STÉARATE DE CHAUX. $CaO,\overline{St}$.

Chaux.................	5,06	356,02
Acide stéarique........	94,94	6686,00
	100,00	7042,02

STÉARATE DE CHROME. $Cr^2O^3,3\overline{St}$.

Sesquioxyde de chrôme.	4,76	956,0
Acide stéarique........	95,24	20058,0
	100,00	21014,0

STÉARATE DE COBALT. $CoO,\overline{St}$.

Oxyde de cobalt........	6,55	468,99
Acide stéarique........	93,45	6686,00
	100,00	7154,99

STÉARATE DE CUIVRE. $CuO,\overline{St}$.

Oxyde noir de cuivre. ..	6,90	495,69
Acide stéarique........	93,10	6686,00
	100,00	7181,69

STÉARATE DE FER. $FeO,\overline{St}$.

Protoxyde de fer.........	6,16	439,2
Acide stéarique.........	93,84	6686,0
	100,00	7125,2

STÉARATE DE LITHINE. $LO,\overline{St}$.

Lithine...............	2,63	180,37
Acide stéarique........	97,37	6686,00
	100,00	6866,37

STÉARATE DE MAGNÉSIE. $MgO,\overline{St}$.

Magnésie	3,72	258,35
Acide stéarique	96,28	6686,00
	100,00	6944,35

STÉARATE DE MANGANÈSE.

$MnO,\overline{St}$.

Oxyde de manganèse	6,25	445,88
Acide stéarique	93,75	6686,00
	100,00	7131,88

STÉARATES DE PLOMB.

STÉARATE ACIDE. $PbO,\overline{St}$.

Oxyde de plomb	17,26	1394,5
Acide stéarique	82,74	6686,0
	100,00	8080,5

STÉARATE NEUTRE. $2PbO,\overline{St}$.

Oxyde de plomb	29,43	2799,0
Acide	70,57	6686,0
	100,00	9485,0

STÉARATE BASIQUE. $3PbO,\overline{St}$.

Oxyde de plomb	38,49	4183,5
Acide	61,51	6686,0
	100,00	10869,5

STÉARATE DE NICKEL. $NiO,\overline{St}$.

Oxyde de nickel	6,56	469,67
Acide stéarique	93,44	6686,00
	100,00	7155,67

STÉARATES DE POTASSE..

STÉARATE ACIDE. $KO,\overline{St}$.

Potasse	8,11	589,92
Acide stéarique	91,89	6686,00
	100,00	7275,92

Autre STÉARATE ACIDE. $KO,2\overline{St}+HO$.

Potasse	4,19	589,92
Acide stéarique	95,01	13372,00
Eau	0,80	112.50
	100,00	14074,42

STÉARATES DE SOUDE.

1° $NaO,\overline{St}$.

Soude	5,52	390,89
Acide stéarique	94,48	6686,00
	100,00	7076,89

2° $NaO,2\overline{St}+HO$.

Soude	2,82	390,89
Acide stéarique	96,37	13372,00
Eau	0,81	112.50
	100,00	13875,39

STÉARATE DE STRONTIANE.

$SrO,\overline{St}$.

Strontiane	8,83	687,28
Acide stéarique	91,17	6686,00
	100,00	7373,28

STÉARATE DE ZINC. $ZnO,\overline{St}$.

Oxyde de zinc	7,0	503,23
Acide stéarique	93.0	6686.00
	100,00	7189,23

STÉARATE DE ZIRCONE. $Zr^2O^3,3\overline{St}$.

Zircone	5,38	1140,25
Acide stéarique	94,62	20058,00
	100,00	21198,25

STÉARINE. $C^{146}H^{143}O^{17}$.

	(a)	(b)	(c)
Carbone	82,170	77,55	11159,80
Hydrogène	11,232	12,17	1784,64
Oxygène	6,302	10,28	1700,00
Azote	0,296	»	»
	100,000	100,00	14644,44

(a) SAUSSURE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 349. — (b) LECANU, *id.*, t. LXIII, p. 151. — (c) LIEBIG et PELOUZE, *id.*, t. LXIII, p. 148.

STÉARINE.

		Calc.
Carbone	76,24	76,18
Hydrogène	12,18	12,37
Oxygène	11,61	11,45
	100,00	100.00

STÉAROCONOTE.

Carbone	59,832
Azote	9,352
Hydrogène	9,246
Phosphore	2,420
Soufre	2,030
Oxygène	17,120
	100,000

(COUERBE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 180.)

STÉARONE. $C^{68}H^{66}O$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	84,78	5197,6	84,92
Hydrogène	13,77	823,6	13,45
Oxygène	1,45	100,0	1,63
	100,00	6121,2	100,00

(*Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. II, p. 199.)

STÉAROPHANATE D'ARGENT.

$C^{38}H^{34}O^{3},AgO$.

	Tr.		Calc.	
Carbone..	54,15	54,51	2654,89	54,94
Hydrogène	8,83	8,86	424,30	8,78
Oxygène..	7,15	6,76	300,00	6,23
Ox. d'arg.	29,87	29,87	1451,61	30,05
	100,00	100,00	4830,80	100,0

STÉAROPHANINE. $C^{38}H^{36}O^{4}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone. .	76,71	76,69	2882,45	77,24
Hydrogène	12,19	12,36	449,25	12,04
Oxygène..	11,10	10,95	400,00	10,72
	100,00	100,00	3731,70	100,00

(William Francis, *R. sc. et ind.*, t. XI, p. 49.)

STÉAROPTÈNE. Voy. Essences.

STÉATITE.

Syn. : *Talc stéatite; craie de Briançon; speckstein.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.	66,70	64,53	66,53	60,12
Magnésie. . .	30,23	27,70	33,42	30,15
Protox.de fer	2,41	6,85	»	3,02
Eau.	»	»	»	5,63
	99,34	99,08	99,95	98,92

	(5)	(6)	(7)
Silice.	63,95	62,25	64,85
Magnésie.	28,25	27,25	28,53
Protoxyde de fer.	2,60	1,00	1,40
Eau.	1,74	6,00	5,22
	97,54	96,50	100,00

(1) (2) (3) S. du mont Canigou, d'Écosse, de Chine, par Lychnell. — (4) S. de Bareuth, par Brandes, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 107. — (5) S. d'Ingenis, par Tengstrom, *id.* — (6) S. de Briançon, par Vauquelin, *id.* — (7) S. de Nyntsch, par Delesse, *C. R.*, t. XXII.

Stéatite.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Alumine.	3,00	2,0	»	3,0
Silice.	60,00	80,0	59,5	64,0
Chaux.	2,50	»	»	»
Magnésie.	28,50	»	30,5	22,0
Carb[te] de magn[ie]	»	17,0	»	»
Fer.	2,25	1,0	2,5	5,0
Eau.	»	»	5,5	6,0
	96,25	100,0	98,0	100,0

(1) S. par Chenevix, *Ann. de Ch.*, t. XXVIII, p. 200. — (2) S. par Bergmann, *Elém. de Ch.* de Chaptal, t. II, p. 71. — (3) S. par Klaproth, *Ann. des Mines*, t. IV, p. 144. — (4) S. compacte de couleur rose, par Vauquelin, *Ann. de Ch.*, t. XLIX, p. 78.

Stéatite.

	(5)	(6)	(7)
Alumine.	12,52	»	0,15
Silice.	32,03	66,02	50,60
Magnésie.	37,52	31,94	28,83
Fer.	4,48	0,81	2,59
Manganèse.	»	»	1,10
Soude et potasse.	»	0,75	»
Eau.	16,19	0,20	15,00
	102,74	99,72	98,27

(5) S. de Snarum (Norwége), par Hochstetter, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844. — (6) S. de Voigtsberg, par Kobell, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 343. — (7) S. cristallisée, par Dessay, *Journ.* de Silliman, p. 6, 344.

STÉATITE. Voy. Serpentine.

STEINHEILITE. Voy. Cordiérite.

STEINMARK. Voy. Macles.

STELLITE.

Syn. : *Zéolithe calcaire.*

Silice.	48,47
Alumine.	5,30
Chaux.	30,96
Magnésie.	5,58
Protoxyde de fer.	3,53
Eau.	6,11
	99,95

(Thomson, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 492.)

STERNBERGITE.

Argent.	33,20
Fer.	36,00
Soufre.	30,00
	99,20

(Zippe, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 176.)

STIBICONISE. Voy. Acide antimonieux.

STIBLITE.

Antimoine.	75,83
Oxygène.	19,54
Eau.	4,63
	100,00

(Blum et Delffs, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 145.)

STILBÈNE. $C^{28}H^{12}$.

	Calc.		Tr.	
Carbone.	2100	93,334	93,18	93,38
Hydrog.	150	6,666	6,66	6,66
	2250	100,000	99,84	100,04

(Laurent, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 377.)

STILBINE. Voy. Antimoine sulfuré.

STILBITE.

Syn. : *Zéolite nacrée feuilletée; desmine; strahlzéolithe; hypostilbite; sphérostilbite.*

	(1)	(2)	(3)
Silice........	56,08	50,5	50,50
Alumine.....	17,22	16,7	16,50
Chaux.......	6,95	6,5	8,48
Soude........	2,17	potasse 3,0	1,50
Eau.........	18,35	18,8	18,50
	100,77	95,5	95,48

	(4)	(5)	(6)	(7)
Silice...	56,93	58,00	58,33	58,40
Alumine.	16,34	16,10	6,66	7,15
Chaux...	7,55	9,20	17,16	16,80
Soude...	1,74	»	1,62	1,62
Eau.....	17,79	17,40	14,50	14,50
Ox. de fer	»	»	0,26	0,20
	100,35	100,70	98,53	98,67

(1) S. de Naalsoë, par **Retzins**, *Tr. de Min.* par Dufrénoi, t. III, p. 433. — (2) S. de localité inconnue, par Delesse, *id.* — (3) S. de Vagoë, par Duménil, *id.* — (4) Desmine, par Mohs, *id.* — (5) S. de Rodefjords, par Hisinger, *id.* — (6) S. de Niederkirchen, par Riegel, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 171.

Stilbite.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice...	52,43	52,25	55,91	56,50
Alumine.	18,32	18,75	16,61	16,50
Chaux..	8,10	7,36	9,03.	8,23
Soude...	2,41	2,39	0,68	1,58
Eau.....	18,70	18,75	17,84	18,30
	99,96	99,50	100,07	101,11

	(5)	(6)	(7)
Silice...........	58,53	55,61	52,0
Alumine.........	15,73	16,68	17,5
Chaux..........	7,02	8,17	9,0
Soude...........	»	1,53	»
Alcali et magnésie.	3,07	»	»
Eau.............	17,05	19,30	18,5
Oxyde ferrique....	0,50	perte	3,0
	101,90	101,29	100,0

(1) Hypostilbite de Faroë, par Beudant, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 435. — (2) S. de Dalsnypen, par Duménil, *id.* — (3) Sphéréostilbite de Faroë, par Beudant, *id.* — (4) *Id.* de Dalsnypen, par Duménil, *id.* — (5) Stilbite de Christiania, par Schéerer, *R. sc. et ind.*, t. XXIII, p. 197. — (6) S. par Gehlen, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. III, p. 376. — (7) S. par Vauquelin, *id.*

STILPNOMÉLANE. Voy. Hisingérite.

STILPNOSIDÉRITE. Voy. Fer oxydé hydraté.

STIPITE. Voy. Fer résinite.

STRAHLZÉOLITHE. Voy. Stilbite.

STRALITE. Voy. Épidote.

STRAMOINE.

Syn. : *Pomme épineuse.*

Stramoine. Cendres.

Potasse........................	20,22
Soude........................	14,24
Chaux........................	4,11
Magnésie......................	17,56
Oxyde ferrique.................	3,94
Acide phosphorique..............	34,72
Silice.........................	5,21
	100,00

(Souchay, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 78.)

Voy. Datura stramonium.

STRASS des bords du Rhin.

Silice..........................	57,0
Alumine........................	16,0
Chaux.........................	2,6
Magnésie.......................	1,0
Potasse........................	7,0
Soude.........................	1,0
Oxyde de fer et titane............	1,5
Eau...........................	9,6

(Berthier, *Ann. des Mines*, 2e série, 1827, p. 336.)

Strass artificiel.

Silice.........................	38,8
Oxyde de plomb..................	53,0
Potasse et soude.................	8,2
Alun et oxyde de fer..............	trace
	100,0

(Koetig, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 241.)

STRÉLITE. Voy. Antophyllite.

STROGANOWITE. Voy. Cancrinite.

STROMEYÉRINE.

Syn. : *Cuivre sulfuré argentifère.*

	(1)	(2)
Argent...............	52,71	52,272
Cuivre...............	30,95	30,478
Fer..................	0,24	0,333
Soufre...............	15,92	15,782
	99,82	98,865

(1) S. de Rudelstadt, par Sander. — (2) S. de Schlangemberg, par Stromeyer.

STROMEYÉRINE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Plomb....	»	34,00	49,5	0,56
Cuivre...	31,36	16,25	13,5	24,46
Argent...	14,77	2,25	»	»
Fer......	3,30	13,00	1,5	1,39
Antimoine	34,90	16,00	21,0	46,81
Soufre....	11,50	10,00	7,0	26,34
	95,83	94,50	92,5	99,56

	(5)	(6)
Plomb..................	»	»
Cuivre..................	31,0	29,30
Argent,................	14,0	0,70
Fer......................	3,0	12,10
Antimoine...............	34,0	36,90
Arsenic..................	»	4,00
Soufre...................	11,0	12,70
Alumine..................	»	1,10
Perte.....................	7,0	3,20
	100,0	100,00

(1) S. de Kiemmitz, par HASSENFRATZ, *Ann. de Ch.*, t. X, p. 105. — (2) S. du mont Saint-André, par le même, *id.* — (3) Cuivre plombifère de Cornouailles, par le même, *id.* — (4) C. antimonié éclatant, par HENRY ROSE. *Inst.* 1836. — (5) S. de Cremnitz, par KLAPROTH, *Journ. des Mines*, germinal an V, p. 513. — (6) S. de la vallée de Lanzo, par NAPIOR, *id.*

STROMEYÉRINE. Cuivre antimonial.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Cuivre......	40,3	37,8	39,0	38,4
Fer.........	13,5	3,3	7,5	1,5
Zinc........	»	5,0	»	6,8
Mercure.....	»	»	6,2	»
Argent......	0,2	0,3	»	0,8
Antimoine...	23,0	22,0	19,5	25,3
Arsenic.....	»	0,8	»	2,3
Soufre.......	18,5	28,0	26,0	25,0
	95,5	97,2	98,2	100,1

	(5)	(6)	(7)
Cuivre..............	38,6	38,0	34,5
Fer..................	4,9	0,9	2,3
Zinc................	2,7	6,8	5,5
Argent..............	2,4	0,6	4,9
Antimoine..........	16,5	23,9	28,2
Arsenic.............	7,2	2,9	»
Soufre..............	26,3	26,3	24.7
	98,6	99,4	100,1

(1) (2) (3) C. a. par KLAPROTH. — (4) C. a. de Vilembourg, *id.* — (5) C. a. de Gersdorf, par H. ROSE. — (6) C. a. de Kprick, *id.* — (7) C. a. de Zillea, *id.*

STROMNITE de Stromness dans les Orcades.

Carbonate de strontiane...........	68,6
Sulfate de baryte..................	27,5
Carbonate de chaux...............	2,6
Oxyde de fer.......................	0,1
	98,8

(TROIL, *Journ. de la Société royale* d'Édimbourg, t. IX, p. 81.)

STRONTIANE. SrO.

Strontiane...	84,669	100,000	547,29
Oxygène....	15,331	18,107	100,00
	100,000	118,107	647,29

(STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 397.)

STRONTIANE. Genre minéralogique. V. les espèces STRONTIANE CARBONATÉE; STROMNITE OU BARY-STRONTIANITE; STRONTIANE SULFATÉE; BARYTO-SULFATE DE STRONTIANE; CALCARÉO-SULFATE DE STRONTIANE; CALCITE.

STRONTIANE CARBONATÉE.

Syn. : *Strontianite.*

	(1)	(2)
Strontiane,.............	68,6340	62,0
Chaux................ ..	1,2949	»
Manganèse oxydulé.....	0,0899	»
Acide carbonique........	29,7312	30,0
Eau.....................	0,2500	8,0
	100,0000	100,0

(1) S. de Freyberg (Saxe), par STROMEYER, *Ann. de Ch.*, t. XCII, p. 261. — (2) S. par PELLETIER, *id.*, t. XXI, p. 135.

STRONTIANE SULFATÉE.

Syn. : *Cœlestin ; schützite ; célestine.*

	(1)	(2)	(3)
Strontiane......	56,26	55,18	68,91 (Strontiane et acide sulfurique)
Acide sulfurique.	42,95	42,74	
Ox. de fer et mangse	0,03	0,04	0,20
Argile.........	0,05	»	»
Chaux carbonatée	0,10	0,02	27,79
Bitume et eau...	0,11	0,05	3,00
Chaux et baryte.	»	1.17	sulfate 0,10
	99,50	99,20	100,00

(1) S. fibreuse de Bornburg, près d'Iéna, par STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 363. — (2) S. feuilletée de Süntel, près de Munder, par le même, *id.* — (3) S. radiée de Girgenti en Sicile, par le même, *id.*

STRONTIANE SULFATÉE.

	(4)	(5)
Strontiane	56,35	»
Acide sulfurique	43,08	»
Oxyde de fer et manganèse	0,03	»
Chaux carbonatée	0,09	0,10
Bitume et eau	0,18	0,05
	99,73	

(4) S. par DAURIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVI, p. 316. — (5) S. de Bouvron, près de Toul, par VAUQUELIN, *id.*

STRONTIANE SULFATÉE.

	(1)	(2)
Sulfate de strontiane	73,000	78,20
Sulfate de baryte	26,167	20,41
Argile ferrugineuse	0,213	»
	99,380	98,61

	(3)	(4)
Carbonate de chaux	»	8,33
Strontiane	56,00	91,42
Acide sulfurique	40,38	
Oxyde de fer	0,25	0,25
Eau	3,37	»
	100,00	100,00

(1) S. de Norten (Hanovre), par GRUNER, *Bulletin de la Société philomatique*, 1820, p. 65. — (2) *Id.* par E. TURNER, *Edimb. Journ.*, n° 23, p. 239.— (3) S. de Monte Viale dans une pierre coquillière, par MORETTI, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVI, p. 265. — (4) S. de Montmartre, par VAUQUELIN, *Syst. de Ch.* par THOMSON, t. III, p. 473.

STRONTIANITE. Voy. STRONTIANE CARBONATÉE.

STRUVITE. Voy. PHOSPHATE D'AMMONIAQUE ET DE MAGNÉSIE.

STRYCHNINE. $C^{30}H^{18}Az^{3}O^{2}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	78,22	77,83
Azote	8,92	9,02
Hydrogène	6,54	6,36
Oxygène	6,38	6,78
	100,06	99,99

(DUMAS et PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIV, p. 191.)

STRYCHNINE. $C^{30}H^{16}AzO^{3}$.

	Calc.		Tr.
Hydrogène	199,7	6,72	6,70
Carbone	2293,1	77,16	77,43
Azote	177,0	5,95	5,81
Oxygène	300,0	10,17	10 06
	2969,8	100,00	100,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 172.)

STRYCHNINE. $C^{43}H^{23}Az^{2}O^{4}$.

	Tr.		
Hydrogène	6,86	6,69	6,89
Carbone	75,73	76,00	75,67
Azote	8,43	8,46	8,35
Oxygène	8,98	8,85	9,09
	100,00	100,00	100,00

	Tr.	Calc.
Hydrogène	6,84	6,48
Carbone	75,87	75,73
Azote	8,51	8,35
Oxygène	»	9,44
		100,00

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 125.)

STRYCHNINE. $C^{44}H^{24}Az^{2}O^{4}$.

	Calc.	Tr.	
Carbone	3300,0	75,86	75,44
Hydrogène	300,0	6,89	6,58
Azote	350,0	8,04	8,38
Oxygène	400.0	9,21	9,60
	4350,0	100,00	100,00

(GERHARDT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 194.)

STRYCHNINE. $C^{42}H^{22}Az^{2}O^{4}$.

	Tr.			
Carbone	75,35	75,34	»	75,45
Hydrogèn.	6,85	6,76	6,59	6,65

	Tr.			Calc.	
Carbone	»	»	75,38	75,44	252
Hydrog.	»	»	6,71	6,58	22
Azote	8,52	8,81	8,66	8,38	28
Oxygène	»	»	»	9,60	32
				100,00	334

(NICHOLSON et ABEL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXVII, p. 404.)

STRYCHNINE ET CHLORURE DE MERCURE.

$C^{42}H^{22}Az^{2}O^{4},2(HgCl.)$

	Tr.		Calc.	
Carbone	41,52	»	41,64	252,00
Hydrogène	3,77	»	3,63	22,00
Azote	»	»	4,63	28,00
Oxygène	»	»	5,29	32,00
Chlore	»	11,74	11,73	71,00
Mercure	33,12	»	33.08	200.14
			100,00	605,14

(NICHOLSON et ABEL.)

STRYCHNINE ET CYANURE DE MERCURE.

$C^{40}H^{22}Az^2O^4,2(HgCy)$.

	Tr.	Calc.	
Carbone........	46,96	47,08	276,00
Hydrogène......	3,78	3,75	22,00
Azote..........	»	9,59	56,00
Oxygène.......	»	5,46	32,00
Hg^2..........	34,16	34,12	200,14
		100,00	586,14

(NICHOLSON et ABEL.)

STYLOBITE. Voy. GEHLENITE.

STYRACINE. $C^{24}H^{11}O^2$.

Carbone........................	84,47
Hydrogène......................	6,32
Oxygène........................	9,21
	100,00

(*Tr. de Ch.* de Dumas, t. VII, p. 345.)

STYRAX. Voy. BAUMES.

STYROLE. Voy. ESSENCE DE STYRAX.

SUBÉRANILATE D'ARGENT.

$C^{28}H^{18}AgAzO^6$.

	Tr.	Calc.	
Argent............	30,2	108	30,3
Carbone...........	»	168	»
Hydrogène..........	»	18	»
Azote.............	»	14	»
Oxygène...........	»	48	»
		356	

(GERHARDT.)

SUBÉRANILIDE. $C^{40}H^{24}Az^2O^4$.

	Tr.	Calc.	
Carbone............	73,7	240	74,1
Hydrogène..........	7,5	24	7,4
Azote..............	»	28	»
Oxygène............	»	32	»
		324	

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, octobre 1848, t. XXIV, p. 185.)

SUBÉRATE D'ARGENT.

Acide subérique..........	987,1	40,4
Oxyde d'argent..........	1451,6	59,6
	2438,7	100,0

(*T. de Ch.* de Dumas, t. V, p. 334.)

SUBÉRATE D'ARGENT.

Carbone........................	26,05
Hydrogène......................	3,36
Oxygène........................	13,39
Oxyde d'argent.................	57,20
	100,00

(BROMEIS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. III, p. 120.)

SUBÉRATE DE MÉTHYLÈNE.

$C^8H^6O^3,C^2H^3O$.

	Calc.		Tr.	
Carbone...	764,10	59,86	60,06	59,25
Hydrogène.	112,50	8,82	9,35	9,05
Oxygène...	400,00	31,32	30,59	31,70
	1276,60	100,00	100,00	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 163.)

SUBÉRATE DE PLOMB.

Oxyde de plomb..	1,495	1394,5	58,5
Acide subérique..	0,605	987,1	41,5
		2381,6	100,0

(BUSSY, *Journ. de Pharm.*, t. VIII, p. 111.)

SUBÉRINE.

Matière fibreuse, blanche, insoluble..	1,0
Résine.........................	10,0
Acide oxalique.................	7,6
— subérique....................	22,4

(*T. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 59.)

SUBÉRINE.

Carbone........................	67,80
Hydrogène......................	8,70
Azote..........................	2,30
Oxygène........................	21.20
	100,00

(DOPPING, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 252.)

SUBLIMÉ CORROSIF. Voy. BICHLORURE DE MERCURE.

SUCS de fruits. Voy. ABRICOTS, RAISIN.

SUC GASTRIQUE extrait de l'estomac d'un chien à jeun.

Acide hydrochlorique libre, en quantité notable.
Hydrochlorate d'ammoniaque.
Chlorure de sodium, en assez grande quantité.
Chlorure de calcium.
— de fer.
— de potassium, des traces.
— de magnésium.
Huile incolore, d'une saveur âcre.
Matière animale, soluble dans l'eau et dans l'alcool, en quantité assez considérable.
Matière animale, soluble dans les acides affaiblis.
Matière animale, soluble dans l'eau (matière salivaire Gmelin).
Mucus.
Phosphate de chaux.

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 356.)

SUC GASTRIQUE.

Ac. hydrochlorique libre.	0,06	0,05	0,05
Hydrochlorate d'ammon.	»	»	0,16
Chlorures de potassium ou de sodium.	0,13	0,13	0,13

(PROUT, *T. de Ch. organ.* de Liebig, t. III, p. 319.)

SUC PANCRÉATIQUE.

	(1)	(2)
Eau.	917,2	963,5
Matières extractives et sels solubles dans l'alcool. ..	36,8	15,5
Matières caséeuses solubles dans l'eau, et sels......	15,3	2,8
Albumine et sels.........	35,5	22,4

(1) Chien. — (2) Mouton.

(TIEDMANN et GMELIN, *T. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 605.)

SUCCIN.

Syn. : *Ambre; lyncurion; electrum.*

	(*a*)	(*b*)	(*c*)
Carbone.	80,59	78,824	95,6
Hydrogène.	7,31	10,229	5,6
Oxygène.	6,73	10,947	»
Chaux.	1,54	»	»
Alumine.	1,10	»	»
Silice.	0,63	»	»
Perte.	2,11	»	»
	100,04	100,000	101,2

	(*d*)	(*e*)
Carbone..................	95,3	95,8
Hydrogène................	5,8	5,5
	101,1	101,3

(*a*) DRAPIEZ, *Tr. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 369. — (*b*) SCHRÖTTER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845. — (*c*) (*d*) (*e*) PELLETIER et WALTER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. IX, p. 97.

SUCCINAMIDE.

SUCCINAMIDE sublimée. $C^8H^5AzO^4$.

	Tr.		Calc.	
Carbone.	48,68	48,88	306,0	48,90
Hydrog..	5,16	5,95	31,0	5,00
Azote. ..	15,76	14,82	88,0	14,00
Oxygène.	30,40	30,35	200,0	32,10
	100,00	100,00	625,0	100,00

SUCCINAMIDE cristallisée. $C^8H^7AzO^6$.

	Tr.		Calc.	
Carbone. .	41,59	43,65	306,0	41,5
Hydrogèn.	5,80	6,29	43,0	5,8
Azote. ...	12,84	12,63	88,0	11,9
Oxygène. .	39,77	37,43	300,0	40,8
	100,00	100,00	737,0	100,0

([illegible]RCET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 296.)

SUCCINAMIDE. $C^4H^4AzO^2$.

	Calc.		Tr.	
Carbone...	305,74	41,72	41,71	41,67
Hydrogène.	49,92	6,81	6,97	7,04
Oxygène...	200,00	27,31	27,20	27,16
Azote.....	177,04	24,16	24,12	24,13
	732,70	100,00	100,00	100,00

(FEHLING, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 459.)

BISUCCINAMIDE. $C^8H^5AzO^4$.

	Calc.		Tr.	
Carbone...	611,48	48,38	49,10	48,84
Hydrogène.	62,40	5,99	5,30	5,33
Oxygène. .	400,00	31,48	30,98	31,21
Azote.....	177,04	14,15	14,62	14,62
	1250,92	100,00	100,00	100,00

(FEHLING.)

SUCCINANILE. $C^{20}H^9AzO^4$.

	Tr.	Calc.	
Carbone............	68,6	120	68,6
Hydrogène..........	5,3	9	5,2
Azote.	»	14	»
Oxygène.	»	32	»
		175	

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, octobre 1841, t. XXIV, p. 180.)

SUCCINANILIDE. $C^{32}H^{16}Az^2O^4$.

	Tr.	Calc.	
Carbone............	71,5	192	71,6
Hydrogène..........	6,2	16	6,0
Azote.	»	28	»
Oxygène............	»	32	»
		268	

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, octobre 1848, t. XXIV, p. 183.)

SUCCINATE D'ALUMINE. $Al^2O^3,3\bar{S}$.

Alumine..............	25,34	642,32
Acide succinique.......	74,66	1892,14
	100,00	2534,45

SUCCINATE D'AMMONIAQUE.

	Calc.		Tr.
Carbone........	305,74	31,92	31,94
Hydrogène.	74,88	7,81	7,92
Oxygène.	400,00	41,79	»
Azote..........	177,04	18,48	»
	957,66	100,00	

(FEHLING, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 442.)

SUCCINATE D'ANTIMOINE. $SbO^3,3\bar{S}$.

Oxyde d'antimoine	50,27	1912,90
Acide succinique	49,73	1892,13
	100,00	3805,03

SUCCINATE D'ARGENT.

Oxyde d'argent	69,71	1451,61
Acide succinique	30,29	630,71
	100,00	2082,32

(DARCET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 285.)

SUCCINATE D'ARGENT.

Acide et oxyg.	35,10	35,58	35,16	35,05
Argent	64,90	64,42	64,84	64,95
	100,00	100,00	100,00	100,00

(FEHLING, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 455.)

SUCCINATE DE BARYTE. $BaO,\bar{S}$.

Baryte	60,27	956,88
Acide succinique	39,73	630,71
	100,00	1587,59

SUCCINATE DE CADMIUM. $CdO,\bar{S}$.

Oxyde de cadmium	55,82	796,77
Acide succinique	44,18	630,71
	100,00	1427,48

SUCCINATES DE CÉRIUM.

SUCCINATE DE PEROXYDE. $Ce^2O^3,3\bar{S}$.

Sesquioxyde de cérium	43,38	1449,39
Acide succinique	56,62	1892,13
	100,00	3341,52

SUCCINATE DE PROTOXYDE. $CeO,\bar{S}$.

Protoxyde de cérium	51,68	674,69
Acide succinique	48,32	630,71
	100,00	1305,40

SUCCINATES DE CHAUX.

SUCCINATE NEUTRE. $CaO,\bar{S}$.

Chaux	36,08	356,02
Acide succinique	63,92	630,71
	100,00	986,73

SUCCINATE ACIDE. $CaO,\bar{S}+HO$.

	Calc.	Tr.
Acide	70,3	70,48
Chaux	18,2	18,07
Eau de cristallisation	11,5	11,45
	100,0	100,00

SUCCINATE ACIDE anhydre.

	Calc.	Tr.
Acide	79,42	79,12
Chaux	20,58	20,88
	100,00	100,00

(FEHLING, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 446.)

SUCCINATE DE CHROME. $Cr^2O^3,3\bar{S}$.

Sexquioxyde de chrôme	34,60	956,00
Acide succinique	65,34	1892,13
	100,00	2848,13

SUCCINATE DE COBALT. $CoO,\bar{S}$.

Oxyde de cobalt	42,65	468,99
Acide succinique	57,35	630,71
	100,00	1099,70

SUCCINATES DE CUIVRE.

SUCCINATE DE BIOXYDE. $CuO,\bar{S}$.

Oxyde noir de cuivre	44,01	495,69
Acide succinique	55,99	630,71
	100,00	1126,40

SUCCINATE DE PROTOXYDE. $Cu^2O,\bar{S}$.

Oxyde rouge de cuivre	58,56	891,39
Acide	41,44	630,71
	100,00	1522,10

SUCCINATES D'ÉTAIN.

SUCCINATE DE BIOXYDE. $SnO^2,2\bar{S}$.

Acide stannique	42,58	935,29
— succinique	57,42	1261,42
	100,00	2196,71

SUCCINATE DE PROTOXYDE. $SnO,\bar{S}$.

Protoxyde d'étain	56,98	835,38
Acide	43,02	630,70
	100,00	1466,08

SUCCINATES DE FER.

SUCCINATE DE PEROXYDE. $Fe^2O^3,3\bar{S}$.

Sesquioxyde de fer	34,08	978,41
Acide succinique	65,92	1892,13
	100,00	2870,54

SUCCINATE DE PROTOXYDE. $FeO,\bar{S}$.

Protoxyde de fer	41,05	439,20
Acide succinique	58,95	630,71
	100,00	1069,91

SUCCINATE DE LITHINE. $LO,\bar{S}$.

Lithine	22,23	180,37
Acide succinique	77,77	630,71
	100,00	811,08

SUCCINATE DE MAGNÉSIE. $MaO,\bar{S}$.

Magnésie	29,06	258,35
Acide succinique	70,94	630,71
	100,00	889,06

SUCCINATE DE MANGANÈSE. $MnO,\bar{S}$.

Oxyde de manganèse	41,42	445,88
Acide succinique	58,58	630,71
	100,00	1076,59

SUCCINATE DE MANGANÈSE.

Oxydule de manganèse	30,27
Eau et acide	69,73
	100,00

(JOHN, *Journ. des Mines*, mars 1808, p. 200.)

SUCCINATES DE MERCURE.

SUCCINATES DE BIOXYDE. $HgO,\bar{S}$.

Bioxyde de mercure	68,41	1365,82
Acide succinique	31,59	630,71
	100,00	1996,53

SUCCINATE DE PROTOXYDE. $Hg^2O,\bar{S}$.

Protoxyde de mercure	80,67	2631,64
Acide succinique	19,33	630,71
	100,00	3262,35

(BURCKARDT, *Répert. de Ch.*, t. III, p. 194.)

SUCCINATE DE MÉTHYLÈNE. $C^6H^5O^4$.

	Calc.	
Carbone	458,61	49,79
Hydrogène	62,40	6,77
Oxygène	400,00	43,44

	Tr.			
Carbone	49,38	49,00	49,51	49,24
Hydrogène	6,94	6,88	6,75	7,13
Oxygène	43,68	44,12	43,74	43,63
	100,00	100,00	100,00	100,00

(FEHLING, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 458.)

SUCCINATES DE MOLYBDÈNE.

SUCCINATE DE BIOXYDE. $MoO^2,2\bar{S}$.

Bioxyde de molybdène	38,76	798,52
Acide succinique	61,24	1261,42
	100,00	2059,94

SUCCINATE DE PROTOXYDE. $MoO,\bar{S}$.

Protoxyde de molybdène	52,55	698,52
Acide succinique	47,45	630,71
	100,00	1329,23

SUCCINATE DE NICKEL. $NiO,\bar{S}$.

Oxyde de nickel	42,68	469,67
Acide succinique	57,32	630,71
	100,00	1100,38

SUCCINATE DE PALLADIUM. $PaO,\bar{S}$.

Oxyde de palladium	54,84	765,90
Acide succinique	45,16	630,71
	100,00	1396,61

SUCCINATE DE PLATINE. $PtO,\bar{S}$.

Protoxyde de platine	67,89	1333,50
Acide succinique	32,11	630,71
	100,00	1964,21

SUCCINATES DE PLOMB.

SUCCINATE NEUTRE. $PbO,\bar{S}$.

Acide succinique	30,9	100,00
Oxyde de plomb	69,1	223,62

SOUS-SUCCINATE. $3PbO,\bar{S}$.

Acide succinique	13,07	100,00
Oxyde de plomb	86,93	666,00
	100,00	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 188.)

SUCCINATE HYPERBASIQUE. $5PbO,\bar{S}+HO$.

Carbone	6,99
Hydrogène	0,52
Oxygène	7,12
Oxyde de plomb	85,37
	100,00

SUCCINATES DE POTASSE.

SEL NEUTRE. $KO,\bar{S}$.

	Calc.	Tr.
Sel sec	95,6	95,2
Eau de cristallisation	4,4	4,8
	100,0	100,0

	Tr.		Calc.
Acide	51,68	52,09	630,71
Potasse	48.32	47,91	589,92
	100,00	100,00	1220,63

SUCCINATE ACIDE. $KO,2\bar{S}+3HO$.

	Calc.	Tr.	
Acide	69,96	69,70	69,91
Potasse	30,04	30,30	30,09
	100,00	100,00	100,00

SUCCINATE ACIDE DE POTASSE. $KO,4\bar{S}+3HO$.

	Calc.	Tr.
Acide	74,75	74,11
Potasse	16,05	16,24
Eau de cristallisation	9,20	9,65
	100,00	100,00

(FEHLING, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 439.)

INATE DE RHODIUM. $R^2O^3,3\overline{S}$.

uioxyde de rhodium.	45,86	1602,70
ɜ succinique.......	54,14	1892,13
	100,00	3494,83

INATES DE SOUDE.

EUTRE. $NaO,\overline{S}$.

		Tr.
e..................	37,3	37,87
e..................	23,0	21,73
de cristallisation.......	39,7	40,40
	100,0	100,00

	Calc.		Tr.
one........	305,74	29,92	29,89
·ogène.....	24,96	2,44	2,68
;ène.......	300,00	29,38	29,58
e.........	390,89	38,26	37,85
	1021,59	100,00	100,00

CIDE. $NaO,\overline{S}+HO$.

		Tr.
e hydraté.............	55,7	55,9
e.....................	16,7	16,4
de cristallisation........	27,6	27,7
	100,0	100,0

	Calc.		Tr.
one........	611,48	34,64	34,21
·ogène.....	62,40	3,53	3,71
;ène.......	700,00	39,74	40,25
.e.........	390,90	22,09	21,83
	1764,78	100,00	100,00

LING.)

INATE DE STRONTIANE. $SrO,\overline{S}$.

ıtiane..............	50,65	687,28
e succinique.........	49,35	630,71
	100,00	1317,99

INATE DE TELLURE. $TeO^2 2\overline{S}$.

e tellureux.........	44,26	1001,76
succinique.......	55,74	1261,42
	100,00	2263,18

INATE DE THORINIUM. $ThO,\overline{S}$.

le de thorinium.....	57,26	844,90
e succinique........	42,74	630,71
	100,00	1475,61

INATE DE VANADIUM. $VO^2,2\overline{S}$.

e vanadeux........	45,59	1056,89
succinique.......	54,41	1261,42
	100,00	2318,31

SUCCINATE DE ZINC. $ZnO,\overline{S}$.

Oxyde de zinc..........	44,38	503,23
Acide succinique........	55,62	630,71
	100,00	1133,94

SUCCINATE DE ZIRCONE. $Zr^2O^3,3\overline{S}$.

Zircone...............	37,61	1140,25
Acide succinique.......	62,39	1892,13
	100,00	3032,38

SUCCININE. $C^{40}H^{32}O^4$.

	Tr.	Calc.
Carbone...............	79,69	79,27
Hydrogène.............	10,22	10,35
Oxygène................	10,19	10,38
	100,10	100,00

(FORCHAMMER, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 336.)

SUCCINITE. Voy. GRENAT GROSSULAIRE.

SUCCINONE. $C^{21}H^{16}O^2$.

	Tr.		Calc.	
Carbone. .	79,31	80,41	803,4	80,0
Hydrogène	8,27	9,53	100,0	9,9
Oxygène. .	12,42	10,06	100,0	10,1
	100,00	100,00	1003,4	100,0

(DARCET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 298.)

SUCRATE DE BARYTE.

$C^{24}H^{22}O^{22},2BaO$.

Carbone................	900,0	29,0
Hydrogène..............	137,5	4,4
Oxygène................	1100,0	35,6
Baryte.................	957,0	31,0
	3094,5	100,0

SUCRATE DE CHAUX. $C^{24}H^{22}O^{22},2CaO$.

Carbone................	900,0	36,1
Hydrogène..............	137,5	5,5
Oxygène................	1100,0	44,2
Chaux..................	350,0	14,2
	2487,5	100,0

(*Tr. de Ch.* de Dumas, t. VI, p. 141.)

SUCRATES DE SEL MARIN.

1° $C^{24}H^{21}O^{21},NaCl$.

	Tr.		Calc.	
Carbone......	37,3	37,3	1836,4	37,2
Hydrogène....	5,8	5,6	262,0	5,3
Oxygène......	»	»	2100,0	42,7
Chlorure de sodium.......	14,5	14,8	442,6	14,8 (Chlorure de sodium + Sodium)
Sodium.......	»	»	290,8	
			4931,8	100,0

SUCRATE DE SEL MARIN. 2° $C^{24}H^{22}O^{22}$,NaCl.

Carbone	1836,4	33,4
Hydrogène	324,4	5,9
Oxygène	2600,0	47,4
Chlore	442,6	13,3
Sodium	290,8	
	5494,2	100,0

(PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 145.)

SUCRATE. Combinaison de sucre de diabète et de sel marin.

Sel	83
Sucre	917
	1000

(CALLOUD, *Journ. de Pharm.*, t. XI, p. 563.)

SUCRE.

	(a)	(b)	(c)
Carbone	»	»	42,85
Sucre	94,7	100,0	»
Eau	5,3	5,6	57,15
	100,0	105,6	100,00

(a) (b) Par BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCV, p. 62. — (c) Par PROUST, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 367.

SUCRE. $C^{12}H^{11}O^{11}$.

	(a)	(b)	(c)
Carbone	42,11	917,220	40,80
Hydrogène	6,37	137,274	7,10
Oxygène	51,52	1100,000	52,10
	100,00	2154,494	100,00

	(d)	(e)
Carbone	41,48	44,21
Hydrogène	7,05	6,78
Oxygène	51,47	49,01
	100,00	100,00

(a) (b) LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LV, p. 136. — (c) GAY-LUSSAC et THÉNARD, *Ann. de Ch.*, t. LXXIV, p. 61. — (d) (e) BERZELIUS, *id.*, t. XCV, p. 63.

SUCRE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone	42,2	42,06	42,26	42,4
Hydrogène	»	6,50	6,60	6,5
Oxygène	»	51,44	51,14	51,1
		100,00	100,00	100,0

	(e)	(f)	(g)
Carbone	43,38	42,38	42,2
Hydrogène	6,29	6,26	»
Oxygène	50,33	51,36	»
	100,00	100,00	

(a) (b) (c) PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 129. — (d) (g) DUMAS, *id.*, t. LXVII, p. 121. — (e) URE, *id.*, t. XXIII, p. 384. — (f) BRUNNER, *Rev. sc. et ind.*, t. XI, p. 138.

Voy. CANNE A SUCRE.

SUCRE. Cendres.

	(1)	(2)
Potasse	22,84	30,50
Soude	7,69	11,30
Chaux	13,69	10,42
Magnésie	10,00	9,13
Sesquioxyde de fer	6,11	2,15
Oxyde de cuivre	0,66	traces
Protoxyde de manganèse	traces	
Acide sulfurique	10,12	6,18
Silice	12,68	1,58
Acide carbonique	2,32	10,04
Chlore	12,20	13,33
Charbon	»	11,78

(1) Sucre brut. — (2) Mélasse.

(RICHARDSON, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 382.)

SUCRE DE CHAMPIGNON. $C^6H^7O^6$.

Syn. : *Mannite.*

	Tr.		Calc.	
Carbone	39,5579	39,782	458,62	40,02
Hydrog.	7,7720	7,732	87,35	7,73
Oxygène	52,6701	52,486	600,00	52,25
	100,0000	100,000	1145,97	100,00

(LIEBIG et PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 140.)

SUCRE DE DIABÈTE.

Carbone	39,52
Hydrogène	5,57
Oxygène	54,91
	100,00

(URE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 384.)

SUCRE DE DIABÈTE.

Carbone	36	40
Eau	64	60
	100	100

(PROUT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 369.)

SUCRE DE GÉLATINE. $C^{16}H^{18}Az^4O^{14}$.

Carbone	34,27	34,06	34,19
Hydrogène	6,51	6,49	6,48
Azote	19,84	19,84	19,84
Oxygène	39,38	39,61	39,49
	100,00	100,00	100,00

	(1)	(2)
Carbone	34,39	39,39
Hydrogène	6,32	5,62
Azote	19,92	22,80
Oxygène	39,37	32,19
	100,00	100,00

(1) Sucre hydraté. — (2) Sucre anhydre.

(MULDER, *Rép. de Ch. sc. et ind.*, t. V, p. 321.)

Sucre de gélatine.

	Tr.	Calc.	
Carbone	33,85	34,00	1200,0
Hydrogène	6,44	6,36	224,6
Azote	20,00	20,05	708,2
Oxygène	39,71	39.59	1400,0
	100,00	100,00	

Sucre de gélatine et oxyde d'argent.

Carbone	37,77	14,24	37,67	13,66
Hydrogène	6,14	2,31	6,12	2,21
Azote	22,31	8,41	22,26	8,07
Ox. d'argent	»	62,28	»	63,75
Oxygène	33,78	12,76	33,95	12,31
	100,00	100,00	100,00	100,00

Sucre de gélatine et oxyde de cuivre.

	Calc.		Tr.	
Carbone	1200,0	23,2	37,77	23,57
Hydrogène	187,2	3,6	6,01	3,74
Azote	708,2	13,7	22,31	13,92
Oxygène	1100,0	24,2	13,91	21,17
Ox. de cuivre	1982,8	38,3	»	37,60
	5178,2	100,0		100,00

Sucre de gélatine et oxyde de plomb.

	Calc.		Tr.
Carbone	1200,0	13,68	13,29
Hydrogène	187,2	2,13	2,04
Azote	708,2	8,07	7,78
Oxygène	1100,0	12,54	11,99
Oxyde de plomb	5578,0	63.58	64,90
	8773,4	100,00	100,00

(Boussingault, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 263.)

SUCRE DE LAIT. $C^{24}H^{24}O^{24}$.

Syn. : *Lactine.*

	(a)	Calc. (b)	(c)	(d)
Carbone	40,46	1834,44	38,82	45,26
Hydrogène	6,61	299.51	7,34	6,38
Oxygène	52,93	2400,00	53,84	48,36
	100,00	4533,95	100,00	100,00

(a) (b) Liebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LV, p. 140. (c) Thénard et Gay-Lussac, *Ann. de Ch.*, t. XCV, p. 76. — (d) Berzelius, *id.*

Sucre de lait.

	(a)	(b)
Sucre de lait	»	99,18
Cendres	»	0,02
Carbone	40	»
Eau	60	0,80
	100	100,00

(a) Proust, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 374. — (b) Guérin, *id.*, t. XLIX, p. 280.

SUCRE DE MANNE.

Carbone	38,7
Eau	61,3
	100,0

(Proust, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 374.)

SUCRE DE MIEL.

Carbone	36,36
Eau	63,63
	99,99

(Proust, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 368.)

SUCRE DE RAISIN.

Syn. : *Glucose ; sucre d'amidon.*

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone	31,71	40,452	36,8	40,46
Hydrog.	6,78	6,709	»	6,65
Oxygène	56,51	58,839	»	52,89
		106,000		100,00

	(e)	(f)	Calc.	
Carbone	36,4	36,7	917,24	36,80
Hydrogène	7,4	7,3	174,71	7,01
Oxygène	56,2	56,0	1400,00	56,19
	100,0	100,0	2491,95	100,00

(a) Saussure, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. IV, p. 31. — (b) (d) Brunner, *Tr. de Ch.* de Berzelius, t. II, p. 455. — (c) (e) (f) Péligot, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 142.

Sucre d'amidon.

Carbone	36,2
Eau	63,8
	100,0

(Proust, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 369.)

Sucre d'amidon.

	(a)	(b)	(c)
Carbone	36,88	36,74	37,29
Hydrogène	6,77	6,68	6,84
Oxygène	56,35	56,58	55,87
	100,00	100,00	100,00

(a) (b) Guérin-Varry, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LX, p. 66. — (c) De Saussure, *id.*

Sirop de raisin épuré d'acide, ou *moscouade.*

Sucre cristallisable	75 liv.	»
— liquide	24	7 onc.
Gomme	»	5
Malate de chaux	»	4

SIROP DE RAISIN. Rendement de divers raisins en moscouade (100 parties).

	(1)	(2)	(3)	(4)
Muscat blanc d'Aranjuez	3,0	0,13	84	30
Raisin blanc d'Alvilla	3,5	9,50	87	25
Raisin noir d'Alcovendas	3,0	13,00	84	18
Gros raisin blanc	3,0	8,00	89	20
Raisin à écorce astringente	3,5	7,50	89	23

(1) Grappe. — (2) Marc frais. — (3) Suc du liquide. (4) Moscouade.

(PROUST, *Ann. de Ch.*, t. LVII, p. 270.)

SUCRE DE SATURNE. Voy. ACÉTATE DE PLOMB.

SUEUR.

Beaucoup d'eau.
Acide acétique libre.
Muriate de soude.
Atome de phosphate de chaux et d'oxyde de fer.
Quantité inappréciable de matière animale analogue à la gélatine.

(THÉNARD, *Ann. de Ch.*, t. LIX, p. 269.)

SUIE de bois.

Ulmine identique avec celle qui est produite artificiellement par la sciure de bois et la potasse, estimée à	30,20
Matière animalisée, très-soluble dans l'eau et insoluble dans l'alcool	20,00
Carbonate de chaux mêlé de quelques traces de carbonate de magnésie	14,66
Eau	12,50
Acétate de chaux	5,65
Sulfate de chaux	5,00
Acétate de potasse	4,10
Matière carbonacée insoluble dans les alcalis	3,85
Phosphate de chaux ferrugineux	1,50
Silice	0,95
Acétate de magnésie	0,53
Principe âcre et amer particulier (asboline) environ	0,50
Chlorure de potassium	0,36
Acétate d'ammoniaque, estimé à	0,20
— de fer	traces
	100,00

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXI, p. 52.)

SUIE de tourbe. Six onces ont donné par la distillation.

Phlegme	6 gros.
Huile empyreumatique	5
Ammoniaque	2

(HOFFMANN, *Ann. de Ch.*, t. XII, p. 169.)

SUIF DE MONTAGNE.

Syn. : *Schéérérite ; fichtélite ; konlite ; hartite ; ixolyte ; ozokérite ; hatchetine ; suif minéral.*

	(1)	(2)	(3)
Carbone	73,0	92,49	89,3
Hydrogène	24,0	7,42	10,7
	97,0	99,91	100,0

	(4)	(5)
Carbone	92,43	87,446
Hydrogène	7,57	11,160
	100,00	98,606

(1) S. de Saint-Gall, par MACAIRE. —(2) *Id.* par KRAUS. — (3) Fichtelite, par BROMEIS. — (4) *Id.* par TROMMSDORF. — (5) Konlite, par KRAUS.

(*Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 702.)

SUIF DE MONTAGNE. Hartite.

		Calc.	
Carbone	87,503	87,82	87,473
Hydrogène	12,105	12,18	12,048
	99,608	100,00	99,521

(SCHROTTER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

OZOKÉRITE. CH^2.

	(1)	(2)	(3)
Carbone	85,75	86,204	86,80
Hydrogène	15,15	13,787	14,06
	100,90	99,991	100,86

	(4)	(5)
Carbone	85,96	85,940
Hydrogène	14,04	14,624
	100,00	100,534

(1) O. de Moldavie, par MAGNUS. — (2) O. d'Urpeth, par SCHROTTER. — (3) *Id.* par JOHNSTON. — (5) Hatchetine, par le même. — (4) Calculé.

(*Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 703.)

SUIF DE MOUTON.

	(*a*)	(*b*)	(*c*)
Carbone	78,981	76,60	76,14
Hydrogène	12,244	12,29	12,30
Oxygène	11,775	11,11	11,56
	103,000	100,00	100,00

(*a*) (*b*) (*c*) LIEBIG et PELOUZE, *Tr. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 749.

SUIF DE MOUTON.

	(d)	(e)	(f)
Carbone	76,14	78,99	65,0
Hydrogène	12,30	11,70	21,5
Oxygène	11,56	9,31	13,5
	100,00	100,00	100,0

(d) LIEBIG et PELOUZE, *Tr. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 749. — (e) CHEVREUL, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VI, p. 682. — (f) BÉRARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. V, p. 294.

SUINT de la laine.

Savon à base de potasse, qui en fait la plus grande partie.
Petite quantité de carbonate de potasse.
Quantité notable d'acétate de potasse.
Chaux combinée à ?...
Muriate de potasse.
Matière animale donnant l'odeur du suint.

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XLVII, p. 283.)

SULFACÉTATE DE PLOMB.

$C^4H^4S^2O^{10},2PbO$.

	Calc.		Tr.
Carbone	306,08	6,73	6,57
Hydrogène	49,92	1,10	1,27
Soufre	402,32	»	»
Oxyde de plomb	2789,00	61,34	61,26
Oxygène	1000,00	»	»
	4547,32		

(DUMAS et PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. V, p. 394.)

SULFAMIDATE DE BARYTE.

$AzH^3S^3O^9,2BaO$.

	Tr.	Calc.	
Ammoniaque	6,01	214,50	5,98
Baryte	53,89	1913,80	52,71
Soufre	16,96	603,48	16,61
Oxygène	23,14	900,00	24,75
	100,00	3631,78	100,00

(JACQUELAIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. VIII, p. 305.)

SULFAMIDATE DE CHAUX.

Carbone	33,6
Hydrogène	5,0
Acide sulfurique	17,4
Chaux	6,1

(GERHARDT, *Comptes rendus mensuels*, par Gerhardt et Laurent, 1845, nos 9 et 10.)

SULFAMIDATE DE CHAUX.

	(1)	(2)	(3)
Carbone	34,94	33,78	46,42
Hydrogène	5,70	5,08	6,66
Oxygène	37,76	43,39	15,34
Acide sulfurique	16,40	13,00	»
Chaux	5,20	4,75	»
Sulfate de chaux	»	»	31,58
	100,00	100,00	100,00

(1) Produit immédiat. — (2) Produit après sept jours d'action. — (3) Produit après quatre semaines.

(FEHLING, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 487.)

SULFAMIDATE DE POTASSE.

Soufre	25,15
Azote	5,53
Hydrogène	1,17
Potasse	36,87
Oxygène	31,28
	100,00

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XV, p. 475.)

SULFAMMONATE D'AMMONIAQUE.

Soufre	30,18
Azote	16,98
Hydrogène	4,45
Oxygène	48,39
	100,00

SULFAMMONATE D'AMMONIAQUE ET DE BARYTE.

Soufre	20,38
Baryte	36,35
Hydrogène	2,05
Azote	4,48
Oxygène	36,74
	100,00

SULFAMMONATE DE POTASSE.

Soufre	23,94
Azote	2,63
Hydrogène	1,11
Potasse	35,10
Oxygène	37,22
	100,00

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XV, p. 463.)

SULFANISOLIDE. $C^{14}H^7SO^4$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	60,29	60,16	60,42	84
Hydrogène	5,20	5,12	5,03	7
Soufre	»	»	11,51	16
Oxygène	»	»	23.04	32
			100,00	139

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849, t. XXVII, p. 461.)

SULFANTIMONIATE D'ARGENT.

AgS,SbS^5.

Sulfure d'argent........	37,22	1562,77
Acide sulfoantimonique.	62,78	2617,80
	100,00	4180,57

SULFANTIMONIATE DE BARYUM.

BaS,SbS^5.

Sulfure de baryum.....	28,78	1058,04
Acide sulfoantimonique.	71,22	2617,80
	100,00	3675,84

SULFANTIMONIATE DE CALCIUM.

CaS,SbS^5.

Sulfure de calcium.....	14,86	457,18
Acide sulfoantimonique.	85,14	2617,80
	100,00	3074,98

SULFANTIMONIATE DE CUIVRE.

CuS,SbS^5.

Sulfure de cuivre	18,56	596,85
Acide sulfoantimonique.	81,44	2617,80
	100,00	3214,65

SULFANTIMONIATE DE FER.

FeS,SbS^5.

Sulfure de fer.........	17,11	540,36
Acide sulfoantimonique.	82,89	2617,80
	100,00	3158,16

SULFANTIMONIATE DE LITHIUM.

LS,SbS^5.

Sulfure de lithium.......	9,71	281,53
Acide sulfoantimonique.	90,29	2617,80
	100,00	2899,33

SULFANTIMONIATE DE MAGNÉSIUM

MaS,SbS^5.

Sulfure de magnésium..	12,07	359,51
Acide sulfoantimonique.	87,93	2617,80
	100,00	2977,31

SULFANTIMONIATE DE MANGANÈSE. MaS,SbS^5.

Sulfure de manganèse...	17,28	547,04
Acide sulfoantimonique.	82,72	2617,80
	100,00	3164,84

SULFANTIMONIATE DE SODIUM.

NaS,SbS^5.

Sulfure de sodium......	15,82	492,05
Acide sulfoantimonique.	84,18	2617,80
	100,00	3109,85

SULFANTIMONIATE DE PLOMB.

PbS,SbS^5.

Sulfure de plomb.......	36,35	1495,66
Acide sulfoantimonique.	63,65	2617,80
	100,00	4113,46

SULFANTIMONIATE DE POTASSIUM

KS,SbS^5.

Sulfure de potassium...	20,88	691,08
Acide sulfoantimonique..	79,12	2617,80
	100,00	3308,88

SULFANTIMONIATE DE STRONTIUM

SrS,SbS^5.

Sulfure de strontium....	22,23	788,44
Acide sulfoantimonique.	77,77	2617,80
	100,00	3406,24

SULFANTIMONIATE DE THORINIUM

ThS,SbS^5.

Sulfure de thorinium....	26,54	946,06
Acide sulfoantimonique.	73,46	2617,80
	100,00	3563,86

SULFANTIMONIATE DE ZINC.

ZnS,SbS^5.

Sulfure de zinc.........	18,75	604,39
Acide sulfoantimonique.	81,25	2617,80
	100,00	3222,19

SULFANTIMONIATE DE ZIRCONE.

$Zr^2S^3,3SbS^5$.

Sulfure de zirconium...	15,53	1443,73
Acide sulfoantimonique.	84,47	7853,40
	100,00	9297,13

SULFANTIMONITE D'ARGENT.

AgS,SbS^4.

Sulfure d'argent.......	39,11	1552,77
Acide sulfoantimonieux.	60,89	2417,54
	100,00	3970,31

SULFANTIMONITE DE CALCIUM.

CaS,SbS^3.

Sulfure de calcium.....	15,90	457,18
Acide sulfoantimonieux.	84,10	2417,54
	100,00	2874,72

SULFANTIMONITE DE CUIVRE.

CuS,SbS^4.

Sulfure de cuivre.......	19,80	596,85
Acide sulfoantimonieux..	80,20	2417,54
	100,00	3014,39

FANTIMONITE DE FER.

FeS,SbS⁴.

ure de fer	18,27	540,36
le sulfoantimonieux.	81,73	2417,54
	100,00	2957,90

FANTIMONITE DE LITHIUM.

LS,SbS⁴.

ıre de lithium......	10,43	281,53
le sulfoantimonieux..	89,57	2417,54
	100,00	2699,07

ANTIMONITE DE MAGNÉSIUM.

MaS,SbS⁴.

ıre de magnésium..	12,95	359,51
e sulfoantimonique.	87,05	2417,54
	100,00	2777,05

ANTIMONITE DE MANGANÈSE.

MnS,SbS⁴.

ıre de manganèse ..	18,45	547,04
e sulfoantimonique..	81,55	2417,54
	100,00	2964,58

ANTIMONITE DE PLOMB.

PbS,SbS⁴.

ıre de plomb.......	38,22	1495,66
e...............	61,78	2417.54
	100,00	3913,20

ANTIMONITE DE POTASSIUM.

KS,SbS⁴.

ıre de potassium ...	22,23	691,08
e sulfoantimonieux.	77,77	2417,54
	100,00	3108,62

ANTIMONITE DE SODIUM.

NaS,SbS⁴.

ıre de sodium......	16,91	492,05
e...............	83,09	2417,54
	100,00	2909,59

ANTIMONITE DE STRONTIUM.

SrS,SbS⁴.

ıre de strontium...	23,64	788,44
e...............	76,36	2417,54
	100,00	3205,98

ANTIMONITE DE THORINIUM.

ThS,SbS⁴.

ıre de thorinium....	28,13	946,06
e sulfoantimonieux.	71,87	2417,54
	100,00	3363,60

SULFANTIMONITE DE ZINC.

ZnS,SbS⁴.

Sulfure de zinc........	20,00	604,39
Acide................	80,00	2417,54
	100,00	3021,93

SULFANTIMONITE DE ZIRCONIUM.

$Zr^2S^3,3SbS^4$.

Sulfure de zirconium...	16,60	1443,73
Acide sulfoantimonieux..	83,40	7252,62
	100,00	8696,35

SULFARSÉNIATE D'ARGENT.

$2AgS,AsS^5$.

Sulfure d'argent.......	61,48	3105,54
Acide sulfarsénique.....	38,52	1945,88
	100,00	5051,42

SULFARSÉNIATES DE BARYUM.

Sel neutre. $2BaS,AsS^5$.

Sulfure de baryum.....	52,10	2116,08
Acide sulfarsénique.....	47,90	1945,88
	100,00	4061,96

Sel sesquibasique. $3BaS,AsS^5$.

Sulfure de baryum.....	61,99	3174,12
Acide................	38,01	1945,88
	100,00	5120,00

Sel acide. BaS,AsS^5.

Sulfure de baryum.....	35,22	1058,04
Acide sulfarsénique.....	64,78	1945,88
	100,00	3003,92

SULFARSÉNIATE DE CADMIUM.

$2CdS,AsS^5$.

Sulfure de cadmium....	48,00	1795,86
Acide sulfarsénique....	52,00	1945,88
	100,00	3741,74

SULFARSÉNIATES DE CALCIUM.

Sel neutre. $2CaS,AsS^5$.

Sulfure de calcium	31,97	914,36
Acide sulfarsénique....	68,03	1945,88
	100,00	2860,24

Sel basique. $3CaS,AsS^5$.

Sulfure de calcium.....	41,34	1371,24
Acide sulfarsénique....	58,66	1945,88
	100,00	3317,12

Sel acide. CaS,AsS^5.

Sulfure de calcium.....	19,02	457,08
Acide sulfarsénique.....	80,98	1945,88
	100,00	2402,96

SULFARSÉNIATES DE CÉRIUM.

SEL AU MAXIMUM. 2Ce²S³,3AsS⁵.

Persulfure de cérium...	37,52	3500,77
Acide sulfarsénique.....	62,48	5837,64
	100,00	9338,41

SEL AU MINIMUM. 2CeS,AsS⁵.

Protosulfure de cérium..	36,95	1551,60
Acide...............	63,05	1945,88
	100,00	3497,48

SULFARSÉNIATE DE CHROME.

2Cr²S³,3AsS⁵.

Sulfure de chrôme......	30,93	2518,96
Acide sulfarsénique.....	69,07	5837,64
	100,00	8356,60

SULFARSÉNIATE DE COBALT.

2CoS,AsS⁵.

Sulfure de cobalt.......	36,95	1140,30
Acide sulfarsénique.....	63,05	1945,88
	100,00	3086,18

SULFARSÉNIATES DE CUIVRE.

SEL AU MAXIMUM. 2CuS,AsS⁵.

Persulfure de cuivre....	38,02	1193,70
Acide sulfarsénique.....	61,98	1945,88
	100,00	3139,58

SEL AU MINIMUM. 2Cu²S,AsS⁵.

Protosulfure de cuivre..	50,50	1598,02
Acide sulfarsénique.....	49,50	1945,88
	100,00	3543,90

SULFARSÉNIATE D'ÉTAIN. SnS²AsS⁵.

Sulfure d'étain........	36,89	1137,61
Acide sulfarsénique.....	63,11	1945,88
	100,00	3083,49

SULFARSÉNIATES DE FER.

SEL NEUTRE AU MAXIMUM. 2Fe²S³,3AsS⁵.

Sesquisulfure de fer....	30,52	2563,76
Acide sulfarsénique....	69,48	5837,64
	100,00	8401,40

SEL ACIDE AU MAXIMUM. Fe²S³,AsS⁵.

Sesquisulfure de fer	39,71	1281,88
Acide sulfarsénique.....	60,29	1945,88
	100,00	3227,76

SEL AU MINIMUM. 2FeS,AsS⁵.

Protosulfure de fer.....	35,71	1080,72
Acide sulfarsénique	64,29	1945,78
	100,00	3026,50

SULFARSÉNIATE DE LITHIUM.

2LS,AsS⁵.

Sulfure de lithium......	22,44	563,06
Acide sulfarsénique.....	77,56	1945,88
	100,00	2508,94

SULFARSÉNIATES DE MAGNÉSIUM.

SEL NEUTRE. 2MaS,AsS⁵.

Sulfure de magnésium ..	26,98	719,02
Acide sulfarsénique.....	73,02	1945,88
	100,00	2664,90

SEL BASIQUE. 3MaS,AsS⁵.

Sulfure de magnésium..	35,66	1078,53
Acide sulfarsénique.....	64,34	1945,88
	100,00	3024,41

SULFARSÉNIATE DE MANGANÈSE.

2MnS,AsS⁵.

Sulfure de manganèse...	35,99	1094,08
Acide sulfarsénique.....	64,01	1945,88
	100,00	3039,96

SULFARSÉNIATES DE MERCURE.

SEL AU MAXIMUM. 2HgS,AsS⁵.

Bisulfure de mercure...	60,12	2933,96
Acide sulfarsénique.....	39,88	1945,88
	100,00	4879,84

SEL AU MINIMUM. 2Hg²S,AsS⁵.

Protosulfure de mercure.	73,74	3336,28
Acide................	26,26	1945,88
	100,00	5282,16

SULFARSÉNIATE DE MOLYBDÈNE.

MoS²,AsS⁵.

Sulfure de molybdène...	33,96	1000,84
Acide sulfarsénique.....	66,04	1945,88
	100,00	2946,72

SULFARSÉNIATE DE NICKEL.

2NiS,AsS⁵.

Sulfure de nickel.......	36,98	1142,76
Acide sulfarsénique....	63,02	1945,88
	100,00	3088,64

SULFARSÉNIATE D'OR. 2Au²S³,3AsS⁵.

Sulfure d'or...........	51,42	6179,00
Acide sulfarsénique.....	48,58	5837,64
	100,00	12016,64

SULFARSÉNIATE DE PLATINE.

PtS^2,AsS^5.

Sulfure de platine......	45,67	1635,82
Acide sulfarsénique.....	54,33	1945,88
	100,00	3581,70

SULFARSÉNIATE DE PLOMB.

SEL NEUTRE. $2PbS,AsS^5$.

Sulfure de plomb.......	60,59	2991,32
Acide sulfarsénique.....	39,41	1945,88
	100,00	4937,20

SEL BASIQUE. $3PbS,AsS^5$.

Sulfure de plomb.......	69,75	4486,98
Acide................	30,25	1945,88
	100,00	6432,86

SULFARSÉNIATE DE POTASSIUM.

SEL NEUTRE. $2KS,AsS^5$.

Sulfure de potassium...	41,53	1382,16
Acide sulfarsénique.....	58,47	1945,88
	100,00	3328,04

SEL BASIQUE. $3KS,AsS^5$.

Sulfure de potassium ...	51,58	2073,24
Acide................	48,42	1945,88
	100,00	4019,12

SEL ACIDE. KS,AsS^5.

Sulfure de potassium...	26,21	691,08
Acide................	73,79	1945,88
	100,00	2636,96

PERSULFARSÉNIATE. $KS,12AsS^5$.

Sulfure de potassium ...	2,87	691,08
Acide................	97,13	23350,56
	100,00	24041,64

SULFARSÉNIATE DE SODIUM.

SEL NEUTRE. $2NaS,AsS^5$.

Sulfure de sodium......	33,59	984,10
Acide. sulfarsénique....	66,41	1945,88
	100,00	2929,98

SEL BASIQUE anhydre. $3NaS,AsS^5$.

Sulfure de sodium......	43,14	1476,15
Acide................	56,86	1945,88
	100,00	3422,03

SEL BASIQUE hydraté. $3NaS,AsS^5+15HO$.

Sulfure de sodium......	28,89	1476,15
Acide................	38,08	1945,88
Eau..................	33,03	1687,50
	100,00	5109,53

SEL ACIDE. NaS,AsS^5.

Sulfure de sodium......	20,18	492,05
Acide................	79,82	1945,88
	100,00	2437,93

SULFARSÉNIATE DE STRONTIUM.

$2SrS,AsS^5$.

Sulfure de strontium....	43,48	1576,88
Acide sulfarsénique.....	56,52	1945,88
	100,00	3522,76

SULFARSÉNIATE DE THORINIUM.

ThS^2,AsS^5.

Sulfure de thorinium ...	49,30	1147,22
Acide sulfarsénique.....	50,70	1945,88
	100,00	3093,10

SULFARSÉNIATE DE ZINC.

$2ZnS,AsS^5$.

Sulfure de zinc.........	38,32	1208,78
Acide sulfarsénique.....	61,68	1945,88
	100,00	3154,66

SULFARSÉNIATE DE ZIRCONIUM.

$2Zr^2S^3,3AsS^5$.

Sulfure de zirconium....	33,10	2887,24
Acide sulfarsénique.....	66,90	5837,64
	100,00	8724,88

SULFARSÉNITE D'AMMONIAQUE.

SEL NEUTRE. $2AzH^4S,AsS^3$.

Ammoniaque..........	35,68	856,26
Acide sulfarsénieux.....	64,32	1543,56
	100,00	2399,82

SEL ACIDE. $AzH^3,2AsS^3$.

	Calc.		Tr.
Sulfure d'arsenic...	1544 ou	93,5	93,5
Ammoniaque......	107	6,5	6,5
	1651	100,0	100,0

(BINEAU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LX, p. 265.)

SULFARSÉNITE D'ARGENT.

$2AgS,AsS^3$.

Sulfure d'argent........	66,80	3105,54
Acide sulfarsénieux.....	33,20	1543,56
	100,00	4649,10

SULFARSÉNITE DE BARYUM.

$2BaS,AsS^3$.

Sulfure de baryum.....	57,82	2014,08
Acide sulfarsénieux.....	42,18	1543,56
	100,00	3557,64

SULFARSÉNITE DE CALCIUM.

SEL NEUTRE. 2CaS,AsS³.

Sulfure de calcium.....	37,20	914,36
Acide sulfarsénieux.....	62,80	1543,56
	100,00	2457,92

SEL BASIQUE. 3CaS,AsS³+15HO.

Sesquisulfure de calcium	29,80	1371,54
Acide................	33,54	1543,56
Eau..................	36,66	1687,50
	100,00	4602,60

SULFARSÉNITE DE COBALT.

2CoS,AsS³.

Sulfure de cobalt.......	42,49	1140,30
Acide sulfarsénieux.....	57,51	1543,56
	100,00	2683,86

SULFARSÉNITE DE CUIVRE.

2CuS,AsS³.

Sulfure de cuivre.......	43,61	1193,70
Acide sulfarsénieux.....	56,39	1543,56
	100,00	2737,26

SULFARSÉNITE DE FER.

SEL AU MAXIMUM. 2Fe²S³,3AsS³.

Sesquisulfure de fer....	35,64	2543,76
Acide sulfarsénieux.....	64.36	4630,68
	100,00	7174,44

SEL AU MINIMUM. 2FeS,AsS³.

Protosulfure de fer......	41,18	1080,72
Acide	58,82	1543,56
	100,00	2624,28

SULFARSÉNITE DE NICKEL.

2NiS,AsS³.

Sulfure de nickel.......	42,52	1141,66
Acide sulfarsénieux.....	57,48	1543,56
	100,00	2685,22

SULFARSÉNITE D'OR. 2Au²S³,3AsS³.

Sulfure d'or...........	57,16	6179,00
Acide sulfarsénieux.....	42,84	4630,68
	100,00	10809,68

SULFARSÉNITES DE PLOMB.

SEL NEUTRE. 2PbS,AsS³.

Sulfure de plomb.......	65,96	2991,32
Acide sulfarsénieux.....	34,04	1543,56
	100,00	4534,88

SEL ACIDE. PbS,AsS³.

Sulfure de plomb.......	49,21	1495,66
Acide................	50,79	1543,88
	100,00	3039,54

SULFARSÉNITE DE POTASSIUM.

2KS,AsS³.

Sulfure de potassium ...	47,24	1382,16
Acide sulfarsénieux.....	52,76	1543,56
	100,00	2925,72

SULFARSÉNITE DE SODIUM.

2NaS,AsS³.

Sulfure de sodium......	38,93	984,10
Acide sulfarsénieux.....	61,07	1543,56
	100,00	2527,66

SULFARSÉNITE DE STRONTIUM.

2SrS,As³S.

Sulfure de strontium....	49,23	1576,88
Acide sulfarsénieux.....	50,77	1543,56
	100,00	3120,44

SULFASATHYDE. C³²H⁶AzO³S.

	Tr.		Calc.	
Carbone...	64,70	64,5	1200	61,44
Hydrogène.	3,90	4,0	75	3,84
Azote.....	9,24	»	177	9,06
Oxygène. .	14,12	»	300	15,36
Soufre....	11,04	»	201	10,30
	100,00		1953	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3ᵉ série, t. III, p. 470.)

SULFATE D'ACIDE ILMÉNIQUE.

Acide ilménique................	77,63
— sulfurique................	7,69
Eau.........................	14,68
	100,00

(HERMANN, *R. sc. et ind.*, 2ᵉ série, t. XIII, p. 211.)

SULFATES D'ALUMINE.

1° Sulfate obtenu en dissolvant l'alumine en gelée dans l'acide sulfurique.

Al²O³,3SO³+12HO.

Alumine	643,32	29,93	100
Acide...........	1503,48	70,07	
Sel..	2146,80	61,00	100
Eau............	1349,76	39,00	
Sel cristallisé....	3496,56		

Voy. ALUMINE SULFATÉE.

ulfate d'alumine tribasique ou webs-
Al^2O^3,SO^3+9HO.

ine.........	643,32	56,17	100
....	501,16	43,83	
c..........	1144,48	53,00	100
....	1004,92	47,00	
ydraté......	2149,40		

WEBSTÉRITE.

n chauffant la liqueur qui surnage le de plomb déposé dans le traitement in de potasse par l'acétate de plomb, ent le *sulfate octobasique* d'alumine.

$8Al^2O^3,3SO^3$.

ine..............	5146,56	77,39
sulfurique	1503,48	22,61
	6650,04	100,00

e Ch. de Dumas, t. II, p. 409.)

E D'ALUMINE du commerce.

e d'alumine...	40,55	40,88	35,04
de zinc......	4,42	7,62	»
de fer......	0,25	1,75	0,40
d'acide sulfuriq.	4.51	»	7,41
....	50,27	49,75	57,15
	100,00	100,00	100,00

e d'alumine...	37,71	28,70	26,36
de fer......	0,40	0,60	0,45
d'acide sulfuriq.	5,04	13,90	5,44
....	56,85	56,80	52,25
....	»	»	15,50
	100,00	100,00	100,00

d'alum^e	41,15	40,72	22,65	10,55
le zinc.	»	»	23,90	24,50
le fer..	0,55	1,30	3,20	5,75
d'acide furique.	1,75	4,88	3,95	6,15
....	56,55	53,10	46,30	53,05
	100,00	100,00	100,00	100,00

E D'ALUMINE du commerce.

sulfurique.....	32,9	34,1	36,1
ine...........	11,2	12,6	13,8
....	55,9	53,3	50,1
	100,0	100,0	100,0

sulfurique.....	33,2	32,1	37,7
ine...........	12,5	10,6	11,3
....	54,3	57,3	51,0
	100,0	100,0	100,0

. *et ind.*, t. XXII, p. 347.)

KERAMOHALITE de Rudein près de Kœnigsberg (Hongrie).

Alumine.........................	14,30
Protoxyde de fer..................	2,15
Acide sulfurique..................	36,75
Eau..............................	44,60
Résidu insoluble..................	2,01

(JURASKY, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 242.)

SULFATE D'ALUMINE ET DE POTASSE. Voyez ALUN.

SULFATE D'AMMONIAQUE.

AzH^4O,SO^3+HO.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Acide....	54,66	58,75	59,8	100,0
Base.....	14,24	41,25	40,2	42,5
Eau......	31,10	»	»	»
	100,00	100,00	100,0	142,5

	(e)	(f)	(g)
Acide..........	501,16	60,52	53,1
Base...........	214,52	25,90	22,6
Eau............	112.50	13.58	24,3
	828,18	100,00	100,0

(*a*) KIRWAN, *Nicholson's quarto Journ* 3, p. 215.) — (*b*) WENZEL, *Verwandetschafs*, p. 58. —(*c*) RICHTER, *Statique ch.*, t. I, p. 136. — (*d*) *Nicholson's Journ.* t. I, p. 317. — (*e*) (*f*) *Tr. de Ch.* de Dumas, t. V, p. 704.—(*g*) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXII, p. 117.

SULFATE D'ANISIDINE NITRIQUE.

$C^{14}H^9Az^2SO^{10}$.

	Tr.			Calc.	
Carbone	38,94	»	38,60	38,71	89
Hydrog.	4,29	»	4,24	4,14	9
Azote..	»	12,63	»	12,90	23
Soufre..	»	»	»	7,37	16
Oxygène	»	»	»	36,88	80
				100,00	217

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849, t. XXVII, p. 449.)

SULFATE D'ANTIMOINE.

SEL NEUTRE. $SbO^3,3SO^3$.

Antimoine............	55,99	1612,90
Acide sulfurique.......	44,01	1503,48
	100,00	3116,38

SEL BASIQUE. SbO^3,SO^3.

Protoxyde..................	1912	80
Acide sulfurique............	501	20
	2413	100

(SOUBEIRAN.)

SULFATE D'ARGENT. AgO,SO^3.

Acide sulfurique	25,31
Oxyde d'argent	74,69
	100,00

(BERGMANN, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. II, p. 728.)

SULFATE D'ARGENT ET D'AMMONIAQUE.

Acide sulfurique	21,04
Oxyde d'argent	60,95
Ammoniaque	18,01
	100,00

(MITSCHERLICH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVIII, p. 62.)

SULFATE D'ATROPINE.

Atropine	39,0
Acide sulfurique	36,0
Eau	25,0
	100,0

(BRANDES, *Répert.* de Büchner, t. IX, p. 97.)

SULFATE DE BARYTE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Baryte	956,93	65,63	67,82	74,0
Ac. sulfuriq.	501,16	34,37	32,18	26,0
	1458,09	100,00	100,00	100,0

	(e)	(f)	(g)
Baryte	67,70	66,0	65,52
Acide sulfurique	32,30	34,0	34,48
	100,00	100,0	100,00

(a) (b) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, *passim*. — (c) CLÉMENT et DÉSORMES, *id.*, t. XLIII, p. 305. — (d) THÉNARD et ROARD, *id*, t. LIX, p. 65. — (e) BÉRARD, *id.*, t. LXXI, p. 69. — (f) VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 42. — (g) DE SAUSSURE, *id.*, t. XLIV, p. 27.

Voy. BARYTE SULFATÉE.

SULFATE DE BENZIDAME.

$C^{12}H^8AzO,SO^3$.

	Calc.		Tr.
Carbone	900,00	50,61	50,21
Hydrogène	100,00	5,62	5,90
Azote	177,04	»	»
Acide	501,16	28,18	28,99
Oxygène	100,00	»	»
	1778,20		

(ZININ, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 294.)

SULFATES DE BISMUTH.

SULFATE NEUTRE.

Oxyde de bismuth	66,353	100,00
Acide sulfurique	33,647	50,71
	100,000	

AGERJHELM, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 169.)

SULFATE BASIQUE.

Acide sulfurique	14,5
Oxyde de bismuth	85,5
	100,0

(BERZELIUS, *Ann. de Ch*, t. LXXXII, p. 241.)

SULFATE DE BRUCINE.

	(a)	(b)	(c)
Brucine	3447,66	78,3	83,20
Acide sulfurique	501,16	11,5	11,97
Eau	450,00	10,2	4,83
	4398,82	100,0	100,00

(a) (b) PELLETIER et CAVENTOU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XII, p. 122. — (c) LIEBIG, *id.*, t. XLIX, p. 247.

SULFATE DE BRUCINE.

$H^{26}C^{23}Az^2O^8SO^3+HO$.

	Calc.	Tr.	
Hydrogène	6,02	6,53	6,36
Carbone	62,71	62,77	62,29
Azote	6,32	6,38	»
Oxygène	16,04	15,54	»
Acide sulfurique	8,91	8,78	»
	100,00	100,00	

	Tr.	Calc.
Hydrogène	6,29	337,0
Carbone	62,47	3516,2
Azote	»	354,0
Oxygène	»	900,0
Acide sulfurique	»	500,0
		5607,2

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 146.)

SULFATE DE CADMIUM.

CdO,SO^3+4HO.

Oxyde de cadmium	796,7	61,39	100
Acide sulfurique	501,1	38,61	
Sulfate sec	1297,8	74,27	100
Eau	450,0	25,73	
Sulfate cristallisé	1747,8		

(STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 81)

SULFATES DE CÉRIUM.

SULFATE DE PROTOXYDE. CeO,SO^3.

Base	675,00	57,39
Acide	501,16	42,61
	1176,16	100,00

SULFATE DE PROTOXYDE hydraté.

CeO,SO^3+2HO.

	Tr.	Calc.
Sulfate céreux	83,5	83,95
Eau	16,5	16,05
	100,0	100,00

(HERMANN, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 213.)

SULFATE DE PROTOXYDE cristallisé.

$CeO,SO^3+1\frac{1}{2}HO$.

	Tr.	Calc.
Protoxyde de cérium	50,475	50,18
Acide sulfurique	36,941	37,27
Eau	12,584	12,55
	100,000	100,00

(OTTO, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. II, p. 170.)

SULFATE DE PEROXYDE. Sel neutre.

$Ce^2O^3,3SO^3+9HO$.

	Calc.		Tr.	
Ox. cérique	1450,00	36,56	36,36	36,98
Acide	1503,48	37,91	38,00	37,11
Eau	1012,32	25,53	25,64	25,91
	3965,80	100,00	100,00	100,00

SEL BASIQUE. $3Ce^2O^3,4SO^3+9HO$.

	Calc.		Tr.
Base	4350,0	59,04	58,785
Acide	2004,6	27,21	27,500
Eau	1012,3	13,75	13,715
	7366,9	100,00	100,000

SULFATE DE CÉRIUM ET DE POTASSE.

1° $2(CeO,SO^3)+KO,SO^3$.

	Tr.	Calc.
Sulfate céreux	67,78	68,31
— potassique	32,22	31,69
	100,00	100,00

2° $3(CeO,SO^3)+2(KO,SO^3)$.

	Tr.	Calc.
Sulfate céreux	62,35	61,78
— potassique	37,65	38,22
	100,00	100,00

3° $Ce^2O^3,2KO,5SO^3$.

	Tr.	Calc.
Oxyde cérique	27,64	28,23
Acide sulfurique	49,15	48,79
Potasse	23,21	22,98
	100,00	100,00

(HERMANN, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 216.)

SULFATE DE CHAUX. CaO,SO^3+2HO.

	Calc.	(*a*)	(*b*)	Calc.
Ac. sulfurique	58,47	57,63	58	501,16
Chaux	41,53	42,37	42	356,03
	100,00	100,00	100	

(*a*) KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIII, p. 34. — (*b*) BUCHOLZ, *id.*

Voy. CHAUX SULFATÉE.

SULFATE DE CHLORURE AMIDO-MERCURIQUE.

$2(SO^3,HgO)+ClAzH^4+ClHg$.

	Tr.	Calc.
Acide sulfurique	18,156	16,41
Mercure	60,915	62,13
Chlore	13,233	14,48
Ammonium	4,072	3,71
Oxygène	3,624	3,27
	100,000	100,00

(KOSMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, octobre 1849, t. XVII, p. 239.)

SULFATE DE CHROME. $Cr^2O^3,3SO^3$.

Sesquioxyde de chrôme	40,03	956,00
Acide sulfurique	59,97	1503,48
	100,00	2459,48

SULFATES DE CINCHONINE.

SULFATE NEUTRE. $\bar{C},SO^3+9HO$.

Cinchonine	1942,05	67,24
Acide sulfurique	501,16	17,24
Eau	900,00	15,52
	3343,21	100,00

(PELLETIER et CAVENTOU.)

SOUS-SULFATE. $2\bar{C},SO^3+2HO$.

Cinchonine	3884,10	84,3
Acide sulfurique	501,16	10,8
Eau	225,00	4,9
	4610,26	100,0

(BAUP, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVII, p. 328.)

SULFATE DE CINCHONINE.

$H^{24}C^{20}Az^2O^2,SO^3+HO$.

	Tr.		
Hydrogène	7,39	7,27	6,94
Carbone	67,39	65,58	»

Sulfate de cinchonine.

	Tr.	Calc.	
Hydrogène.....	342,0	6,89	6,78
Carbone........	3057,6	67,57	69,30
Azote..........	354,0	»	»
Oxygène.......	300,0	»	»
Acide sulfurique	501,2	»	»
Sulfate sec.....	4524,8		
Eau...........	225,0	4,74	»
Sulfate cristallisé	4749,8		

(Regnault, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 144.)

SULFATE DE CINCHOVATINE.

$C^{46}H^{27}Az^{2}O^{8},2SO^{3}+HO$.

Carbone........................	58,59
Hydrogène.....................	6,07
Acide sulfurique.................	16,68

(Manzini, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 378.)

SULFATES DE COBALT.

$CoO,SO^{3}+6HO$.

Protoxyde de cobalt.	469	48,3	100,00
Acide sulfurique...	501	51,7	106,87
		100,0	
Sulfate sec........	970	59	
Eau..............	672	41	
Sulfate cristallisé..	1642	100	

Voy. Cobalt sulfaté.

SULFATE DE CRÉATININE.

	Tr.	Calc.	
Acide sulfurique...	24,65	40,0	24,68
Carbone.........	29,33	48,0	29,78
Azote...........	25,44	4,0	25,92
Hydrogène.......	5,03	8,0	4,94
Oxygène.........	15,55	24,0	14,68
	100,00	124,0	100,00

(Liebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, juin 1848, t. XXIII, p. 156.)

SULFATES DE CUIVRE.

Sulfate neutre. $CuO,SO^{3}+5HO$.

	(*a*)	(*b*)	(*c*)	(*d*)
Base..	50,90	103,66	495,60	49,73
Acide..	49,10	100,00	501,16	50,27
	100,00	203,66	996,70	100,00

(*a*) (*b*) Berzelius, *Ann. de Ch.*, t. LXXVIII, p. 115. — (*c*) (*d*) Proust, *id.*, t. XXXII, p. 33.

Sulfate neutre. Sel hydraté.

	(*a*)	(*b*)	(*c*)
Acide sulfurique..	32,24	»	»
Oxyde cuivrique.	31,89	31,75	»
Eau............	»	»	35,90

	Calc.	(*d*)
Acide sulfurique.........	31,79	31,38
Oxyde cuivrique.........	32,14	32,32
Eau....................	36,07	36,36
	100,00	100,06

(*a*) (*b*) (*c*) J. Pierre, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVI, p. 251. — (*d*) Berzelius, *id.*, t. LXXXII, p. 121.

Sulfate basique. $4CuO,SO^{3}+4HO$.

	(*a*)	(*b*)	(*c*)
Acide sulfurique...	16,36	17,26	18,0
Oxyde de cuivre...	»	»	68,0
Eau............	16,28	15,18	14,0

	(*d*)	Calc.	
Acide sulfurique.	21,28	40,16	17,13
Oxyde de cuivre.	64,22	158,40	67,52
Eau...........	14,50	36,00	15,35
	100,00	234,56	100,00

(*a*) (*b*) Kane, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 270. — (*c*) Proust, *id.*, t. XXXII, p. 34. — (*d*) Berzelius, *id.*, LXXXII, p. 240.

Sulfate de cuivre obtenu par l'action de l'eau sur le sulfate ammoniacal de cuivre.

$8CuO,SO^{3}+12HO$.

	Calc.		Tr.	
Ac. sulfuriq.	40,16	8,83	8,94	»
Ox. de cuivr.	316,80	68,00	»	»
Eau.......	108,00	23,17	21,20	21,28
	464,96	100,00		

(Kane, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 272.)

Voy. Cuivre sulfaté.

Sulfate de cuivre et d'ammoniaque.

$CuO,2AzH^{3}HO,SO^{3}$.

	(*a*)	(*b*)	(*c*)
Acide sulfurique..	40,16	32,25	32,58
Oxyde de cuivre..	39,60	34,00	32,22
Ammoniaque....	34,28	26,40	27,89
Eau...........	9,00	7,35	7,31
	123,04	100,00	100,00

(*a*) (*c*) Kane, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII p. 267. — (*b*) Berzelius, *id.*

Sulfate de cuivre et de sucre.

Sulfate de cuivre anhydre	1
Eau	4
Sucre candi	1

(Barreswill, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 150.)

Sulfate double de cuivre et de potasse.

		Tr.	
Acide sulfurique	34,70	34,93	»
Oxyde de cuivre	17,16	»	16,97
Potasse	20,40	»	»
Eau	»	27,16	»

(Pierre, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVI, p. 252.)

Sulfate de cuivre. Précipité noir qui se forme au pôle électro-positif, pendant la décomposition du sulfate de cuivre par la pile.

Antimoine	9,22
Étain	33,50
Arsenic	7,40
Platine	0,44
Or	0,98
Argent	4,54
Plomb	0,15
Cuivre	9,24
Fer	0,30
Nickel	2,26
Cobalt	0,86
Vanadium	0,64
Soufre	2,46
Sélénium	1,27
Oxygène	24,84
Sable	1,90

(Le duc de Leuchtenberg, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 139.)

SULFATE DE DELPHINE.

Sel neutre.

Acide	3,031
Base	96,969
	100,000

Sous-sel.

Acide	1,716
Base	98,284
	100,000

Sel acide.

Acide	6,438
Base	100,000

SULFATES D'ÉTAIN.

Sel au maximum. $SnO^2,2SO^3$.

Acide stannique	48,27	935,29
— sulfurique	51,73	1002,32
	100,00	1937,61

Sel au minimum. SnO,SO^3.

Protoxyde d'étain	62,50	835,29
Acide	37,50	501,16
	100,00	1336,45

SULFATES DE FER.

Sulfate de protoxyde. FeO,SO^3+6HO.

	(*a*)	Calc.	(*b*)
Base	25,7	439,21	27,06
Acide	28,9	501,16	31,08
Eau	45,4	675,00	41,86
	100,0	1615,37	100,00

	(*c*)	(*d*)	(*e*)
Base	26,05	47,0	28,0
Acide	28,94	28,0	26,0
Eau	45,01	25,0	46,0
	100,00	100,0	100,0

(*a*) Berzelius, *Ann. de Ch.*, t. LXXXII, p. 120. — (*b*) Thomson, *Syst. de Ch.*, t. II, p. 599. — (*c*) Klaproth, *Journ. des Mines*, mars 1808, p. 228. — (*d*) (*e*) Kirvan, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. II, p. 599.

Sulfate neutre de peroxyde. $Fe^2O^3,3SO^3$.

Peroxyde de fer	978,41	39,4	100,00
Acide sulfurique	1503,48	60,6	153,67
	2481,89	100,0	

Sulfate de peroxyde. En grillant le protosulfate de fer, on obtient le persulfate.

$Fe^2O^3,2SO^3$.

Peroxyde de fer	439,20	49,4	100,00
Acide sulfurique	501,16	50,6	202,44
	940,36	100,0	

Sulfate de peroxyde. Sous-sel de couleur jaune qui se dépose dans une digestion dans l'eau de protosulfate. Fe^2O^3,SO^3.

Peroxyde de fer	66,1	100,00
Acide sulfurique	33,9	51,22

Sulfate de peroxyde. Quand on précipite une dissolution de persulfate neutre par un alcali en excès, on obtient $2Fe^2O^3,SO^3$.

Peroxyde de fer	79,6	100,00
Acide sulfurique	20,4	25,61
	100,0	

SULFATE DE PEROXYDE DE FER.

$Fe^2O^3,3SO^3,10HO$.

	Tr.	Calc.
Oxyde de fer	26,84	27,11
Acide sulfurique	42,54	41,68
Eau	30,62	31,21
	100,00	100,00

$Fe^2O^3,4SO^3,12HO$.

	Tr.	Calc.
Oxyde de fer	21,74	22,57
Acide sulfurique	46,87	46,26
Eau	31,39	31,17
	100,00	100,00

$5Fe^2O^3,32SO^3,36HO$.

	Tr.	Calc.
Oxyde de fer	19,59	19,58
Acide sulfurique	64,23	64,19
Eau	16,18	16,21
	100,00	99,98

(JACQUELAIN, *Rev. sc. et ind.*, 2e série, t. XIV, p. 196 et 197.)

SOUS-SULFATE.

Acide sulfurique	15,9
Oxyde de fer	62,4
Eau	21,7
	100,0

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXII, p. 233.)

SULFATE DE FER ET D'ALUMINE. Voy. ALUN DE FER.

SULFATE HYDRATÉ DE FER, D'ALUMINE ET DE POTASSE artificiel trouvé dans le résidu de la distillation des terres ou soufrières de la Solfatare, près Naples.

Acide sulfurique	45,67
Protoxyde de fer	28,69
Potasse	5,46
Alumine	3,27
Eau	15,77
Résidu soluble	0,45
Perte	0,68
	100,00

(DUFRÉNOY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LX, p. 439.)

SULFATE DE FER ET D'AMMONIAQUE.

Sulfate de peroxyde de fer	41,95
— d'ammoniaque	12,11
Eau	45,94
	100,00

(FORCHHAMMER, *Ann. of phil.*, v. 5, p. 406.)

SULFATE DE GLOBULINE.

Carbone	4,11
Hydrogène	7,17
Azote	15,70
Oxygène	20,52
Acide sulfurique	2,50
	50,00

(MULDER, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 488.)

SULFATE DE GLUCINE. $Gl^2O^3,3SO^3$.

Glucine	962,56	39,03
Acide sulfurique	1503,48	60,97
	2466,04	100,00

SULFATE DE GLUCINE.

Ac. sulfuriq.	44,57	45,31	42,90	43,16
Glucine	14,06	14,20	13,61	13,62
Perte et eau	41,37	40,49	43,49	43,22
	100,00	100,00	100,00	100,00

(AWDEJEW, *Rev. sc. et ind.*, t. X, p. 328.)

SULFATE DE GLUCINE. $GlO,SO^3,4HO$.

	Tr.			
Ac. sulfuriq.	44,57	45,31	42,90	43,16
Glucine	14,06	14,20	13,61	13,62
Eau et perte	41,37	40,49	43,49	43,22
	100,00	100,00	100,00	100,00

	Calc.	
Acide sulfurique	501,165	45,19
Glucine	158,084	14,25
Eau	449,918	40,56
	1109,167	100,00

(BARRAL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. VII, p. 164.)

SULFATE D'IODANILINE.

$C^{12}H^6Az,HSO^4,I$.

	Tr.		
Ac. sulfuriq. hydraté	18,94	19,56	19,24

	Calc.	
Acide sulfurique hydraté	049,00	18,32
Iodaniline	218,36	81,08

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 241.)

SULFATES D'IRIDIUM.

1° $IrO^2,2SO^3$.

Bioxyde d'iridium	58,85
Acide sulfurique	41,15
	100,00

SULFATES D'IRIDIUM.

2° $IrO^3,3SO^3$.

Trioxyde d'iridium	50,49
Acide	49,51
	100,00

3° IrO,SO^3.

Protoxyde d'iridium	72,68
Acide sulfurique	27,32
	100,00

4° $Ir^2O^3,3SO^3$.

Sesquioxyde d'iridium	64,79
Acide	35,21
	100,00

SULFATE DE KAKOPLATYLE.

$C^4AsH^7PtO^3,SO^3$.

	Calc.		Tr.	
Carbone	305,7	9,08	8,81	8,81
Hydrogène	87,4	2,60	2,56	2,61
Arsenic	940,0	27,91	»	»
Platine	1233,3	36,62	»	»
Oxygène	300,0	8,91	»	»
Acide	501,2	14.88	15,57	»
	3367,6	100,00		

(BUNSEN, *R. sc. et ind.*, t. IX, p. 313.)

SULFATE DE LANTHANE anhydre.

LnO,SO^3+3HO.

	Tr.	Calc.	
Oxyde lanthanique	58,28	700,00	58,28
Acide sulfurique	41,72	501,16	41,72
	100,00	1201,16	100,00

SULFATE DE LANTHANE cristallisé.

	Tr.	Calc.	
Sulfate lanthaniq.	77,78	1201,16	78,06
Eau	22,22	337,44	21,94
	100,00	1538,60	100,00

SULFATE DE LANTHANE ET DE POTASSE.

LnO,SO^3+KO,SO^3.

Sulfate de lanthane	1201,16	52,4
— de potasse	1091,07	47,6
	2292,23	100,0

(HERMANN, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 230.)

SULFATE DE LITHINE. LO,SO^3.

	(*a*)	(*b*)
Lithine	227,80	31,25
Acide sulfurique	501,16	68,75
Sel	728,96	100,00

(*a*) VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 287. — (*b*) ARFWEDSON, *id.*, t. X, p. 90.)

SULFATE DE MAGNÉSIE.

MgO,SO^3+7HO.

Magnésie	258,36	34,02
Acide sulfurique	501,16	65.98
	759,52	100,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXII, p. 9.)

SULFATE DE MAGNÉSIE.

	(*a*)	(*b*)	(*c*)	(*d*)
Acide	29,35	30,64	32	33
Base	17,00	16,84	19	19
Eau	53,65	52,52	49	48
	100,00	100,00	100	100

	(*e*)	(*f*)	(*g*)
Acide	38	33,751	»
Base	18	13,249	»
Eau	44	53,000	51,43
	100	100,000	

(*a*) KIRVAN, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. II, p. 562. — (*b*) WENZEL, *id.* — (*c*) MAJON, *id.* — (*d*) BERGMANN, *id.* — (*e*) HENRY et DALTON, *id.* — (*f*) LONGCHAMPS, *Ann. de Ch., et de Ph.*, t. XII, p. 275. — (*g*) GAY-LUSSAC, *id.*, t. XIII, p. 309.

Voy. MAGNÉSIE SULFATÉE.

SULFATE DE MAGNÉSIE ET D'AMMONIAQUE.

Sulfate de magnésie	68
— d'ammoniaque	32
	100

(FOURCROY, *Ann. de Ch.*, t. IV, p. 224.)

SULFATES DE MANGANÈSE.

1° $Mn^2O^3,3SO^3$.

Sesquioxyde de mangan.	39,75	991,77
Acide sulfurique	60,25	1503,48
	100,00	2495,25

2° MnO,SO^3.

Protoxyde de manganèse.	47,08	445,88
Acide sulfurique	52,92	501,16
	100,00	947,04

3° MnO,SO^3+5HO.

Protoxyde de manganèse.	29,54	445,88
Acide sulfurique	33,20	501,16
Eau	37,26	562,50
	100,00	1509,54

4° MnO,SO^3+4HO.

Protoxyde de manganèse.	31,92	445,88
Acide sulfurique	35,87	501,16
Eau	32.21	450,00
	100,00	1397,04

SULFATE DE MÉNISPERMINE.

Ménispermine	78,129
Acide sulfurique	6,875
Eau	15,000
	100,004

(PELLETIER et COUERBE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 202.)

SULFATES DE MERCURE.

SULFATE DE PROTOXYDE. Hg^2O,SO^3.

Mercure	80,80
Oxygène	3,18
Acide sulfurique	16,02
	100,00

(KANE.)

SEL NEUTRE AU MAXIMUM. HgO,SO^3..

Oxyde rouge de mercure	63,8
Acide sulfurique	31,8
Perte par l'humidité	4,4
	100,0

(BRAAMCAMP et SIQUEIRA-OLIVA.)

SEL NEUTRE AU MAXIMUM.

	Tr.	Calc.
Acide sulfurique	26,72	26,82
Oxyde de mercure	72,98	73,18
	99,70	100,00

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 227.)

SEL BASIQUE.

Syn. : *Turbith minéral.*

Acide sulfurique	10
Mercure	76
Oxygène	11
Eau	3
	100

(FOURCROY.)

SEL BASIQUE.

Oxyde de mercure au maximum	84,7
Acide sulfurique	15,0
Perte attribuée à l'humidité	0,3
	100,0

(BRAAMCAMP et SIQUEIRA-OLIVA, *Ann. de Ch.*, t. LIV, p. 123.)

SEL BASIQUE.

Soufre	8,99
Mercure	80,87
Oxygène	10,14
	100,00

(JACOBSON, *Rep. sc.*, t. XXVII, p. 361.)

SULFATE DE MERCURE ET D'AMMONIAQUE.

Acide sulfurique	18
Ammoniaque	33
Oxyde de mercure	39
Eau	10
	100

(FOURCROY, *Ann. de Ch.*, t. X, p. 321.)

SULFATE DE MÉTHYLÈNE.

C^2H^2O,SO^3.

	(a)	(b)	(c)
Carbone	153,04	19,3	19,3
Hydrogène	37,50	4,7	4,8
Oxygène	100,00	»	12,5
Acide sulfurique	501,16	»	63,4
	791,70		100,0

(a) (b) DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 34. — (c) REGNAULT, *id.*, t. LXVI, p. 107.)

SULFATES DE MOLYBDÈNE.

SULFATE DE PEROXYDE. $MoO^2,2SO^3$.

Bioxyde de molybdène	44,34	798,52
Acide sulfurique	65,66	1002,32
	100,00	1800,84

SULFATE DE PROTOXYDE. MoO,SO^3.

Protoxyde de molybdène	58,23	698,52
Acide	41,77	501,16
	100,00	1199,68

(ANDERSON, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

SULFATE DE MORPHINE.

$H^{20}C^{35}AzO^6,SO^3+HO$.

Ac. sulfuriq.	11,084	12,465	100,0000
Morphine	88,916	100,000	802,2102

(PELLETIER et CAVENTOU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XII, p. 122.)

SULFATE DE MORPHINE.

	Tr.	Calc.
Morphine	75,38	75,38
Eau chimiquement combinée	4,66	4,71
Eau de cristallisation	9,63	9,42
Acide sulfurique	10,33	10,49
	100,00	100,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch et de Ph.*, t. XLVII, p. 170.)

SULFATE DE MORPHINE.

	Calc.		
Hydrogène	6,53	6,57	6,34
Carbone	62,21	61,85	62,22

SULFATE DE MORPHINE.

		Calc.	
Hydrogène......	262,0	6,07	5,93
Carbone........	2675,4	61,99	63,65
Azote..........	177,0	»	»
Oxygène.......	700,0	»	»
Acide sulfurique.	501,2	»	»
Sulfate sec.....	4315,6		
Eau...........	562,5		
Sulfate cristallisé	4878,1		

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 147.)

SULFATE DE NAPHTALIDAME.

$C^{20}H^{10}AzO,SO^3$.

	Calc.		Tr.	
Carbone..	1500,00	62,42	61,90	62,10
Hydrogène	125,00	5,20	5,88	5,89
Azote....	177,04	7,36	»	»
Soufre...	201,16	8,36	»	»
Oxygène .	400,00	16,66	»	»
	2403,20	100,00		

		Tr.		
Azote.......	6,57	6,42	»	»
Soufre.......	»	»	8,48	8,29

(ZININ, *Rev. sc. et ind.*, t. XII, p. 289.)

SULFATE DE NICKEL. NiO,SO^3+7HO.

Protoxyde.............	469,75	48,38
Acide.................	501,16	51,62
	970,91	100,00

SULFATE DE NICKEL.

	Tr. (1)	(2)	(3)	(4)
Ac. sulfuriq.	30,48	»	»	29,37
Ox. de nickel	28,56	28,34	»	25,63
Eau........	40,96	»	41,12	45,00
	100,00			100,00

	(5)	(6)	(7)	(8)
Ac. sulfurique.	30,45	28,5	30,0	28,51
Ox. de nickel..	28,54	26,7	28,1	26,71
Eau.........	41,01	44,8	41,9	44,78
	100,00	100,0	100,0	100,00

(1) (2) (3) (4) TUPPUTI, *Ann. de Ch.*, t. LXXVIII, p. 154. — (6) Sel transparent, BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 62. — (7) Sel opaque, *id.* — (8) MITSCHERLICH, t. XXXVIII, p. 64. — (5) Calculé.

SULFATES D'OSMIUM.

SULFATE DE BIOXYDE. $OsO^2,2SO^3$.

Bioxyde d'osmium......	59,04	1444,50
Acide sulfurique.......	40,96	1002,32
	100,00	2446,82

SULFATE DE TRIOXYDE. $OsO^3,3SO^3$.

Trioxyde d'osmium.....	50,67	1544,50
Acide sulfurique........	49,33	1503,48
	100,00	3047,98

SULFATE DE PROTOXYDE. OsO,SO^3.

Protoxyde d'osmium....	72,85	1344,50
Acide sulfurique.......	27,15	501,16
	100,00	1845,66

SULFATE DE SESQUIOXYDE. $Os^2O^3,3SO^3$.

Sesquioxyde d'osmium..	64,97	2789,50
Acide...............	35,03	1503,48
	100,00	4292,98

SULFATE DE PALLADIUM. PdO,SO^3.

Oxyde de palladium.....	60,45	765,90
Acide sulfurique........	39,55	501,16
	100,00	1267,06

SULFATE DE PICROTOXINE.

Acide sulfurique................	9,99
Picrotoxine....................	90,01
	100,00

(BOULLAY.)

SULFATES DE PLATINE.

SULFATE DE BIOXYDE. $PtO^2,3SO^3$.

Bioxyde de platine.....	58,85	1433,51
Acide sulfurique.......	41,15	1002,32
	100,00	2435,83

SULFATE DE PROTOXYDE. PtO,SO^3.

Protoxyde de platine....	72,68	1333,50
Acide................	27,32	501,16
	100,00	1834,66

(CHENEVIX, *Ann. de Ch.*, t. XLVII, p. 195.)

SULFATE DE PLATINE AMMONIACAL.

$PtO,2AzH^3,SO^3$.

Oxyde de platine..................	70
Sulfate d'ammoniaque et eau.........	30
	100

(E. DAVY.)

SULFATE DE PLATINE AMMONIACAL.

	Tr.		Calc.	
Platine...	54,33	54,42	1233,26	54,48
Nitrogène.	»	»	354,06	15,64
Hydrogène	3,59	3,41	75,00	3,31
Oxygène..	»	»	100,00	4,43
Acide sulfurique.	22,33	22,20	501,18	22,14
			2263,50	100,00

(PEYRONE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XII, p. 202.)

Sulfate de platine et de potasse.

$6PtO,KOSO^3,5HO$.

Protoxyde de platine	78,32
Sulfate de potasse	10,84
Eau	10,84
	100,00

(E. Davy.)

Sulfate de platine et de soude.

$8PtO,NaOSO^3,5HO$.

Protoxyde de platine	84,16
Sulfate de soude	7,11
Eau	8,73
	100,00

(E. Davy.)

SULFATES DE PLOMB.

Sulfate neutre. PbO,SO^3.

	Calc.	
Acide sulfurique	501,1	26,44
Protoxyde de plomb	1394,5	73,56
	1895,6	100,00

	(a)	(b)	(c)
Acide sulfurique	23,37	24,72	26,5
Protoxyde de plomb	75,00	75,28	73,5
		100,00	100,0

(a) Kirvan. — (b) Bucholz. — (c) Klaproth.

(*Syst. de Ch.* par Thomson, t. II, p. 658.)

Sous-sulfate. $2PbO, SO^3$.

Protoxyde de plomb	84,75	100,0
Acide sulfurique	15,25	17,9
	100,00	

(Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 158.)

SULFATES DE POTASSE.

Syn. : *Sel de duobus ; sel polychreste de Glaser.*

Sulfate neutre.

	(a)	(b)	(c)
Potasse	587,915	54,07	53,8
Acide sulfurique	501,160	45,93	47,0
	1089,075	100,00	100,0

	(d)	(e)
Potasse	53,786	116,385
Acide sulfurique	46,214	100,000
	100,000	216,385

(a) (b) (c) Vauquelin, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 42. — (d) (e) Berzelius, *id.*, t. LXXIX, p. 139.

Sulfate de potasse.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Ac. sulfurique	45,2	45,3	45,72	42,76
Potasse	54,8	54,7	54,28	57,24
	100,0	100,0	100,00	100,00

(a) Kirvan, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. II, p. 480. — (b) Wenzel, *id.* — (c) Thomson, *id.* — (d) Bérard, *Ann. de Ch.*, t. LXXI, p. 69.

Bisulfate. $KO,2SO^3$.

	Calc.		
Potasse	587,915	37,05	63,60
Ac. sulfurique	1002,320	62,95	36,40
	1590,235	100,00	100,00

(Thénard et Roard, *Ann. de Ch.*, t. LIX, p. 69.)

Sulfate de potasse et d'ammoniaque.

Sulfate de potasse	60
— d'ammoniaque	40
	100

(Link, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. II, p. 481.)

Sulfate de potasse et de chrôme.

	Tr.		Calc.	
Ac. sulfurique	»	37,0	1002	37,1
Protox. de chrôme	16,6	17,0	428	15,9
Potasse	»	»	590	»
Eau	»	»	675	»
			2695	

(Frémy, *Rev. sc. et ind.*, 2e série, t. III, p. 294.)

Sulfate de potasse et de cuivre.

Acide sulfurique	36,075
Potasse	21,425
Peroxyde de cuivre	18,000
Eau	24,500
	100,000

(Vogel, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. II, p. 689.)

Sulfate de potasse et de glucine.

KO,SO^3+GO,SO^3+2HO.

	Calc.		Tr.	
Potasse	589,916	29,86	30,27	29,94
Glucine	158,084	8,00	8,16	8,00
Acide sulfurique	1002,330	50,74	49,49	50,06
Eau et perte	224,959	11,40	12,08	12,00
	1975,289	100,00	100,00	100,00

(Awdejew, *Rev. sc. et ind.*, t. X, p. 331.)

SULFATE DE POTASSE ET DE MANGANÈSE.

	Tr.			Calc.
Ac. sulfurique	40,05	»	»	40,29
Potasse.....	23,54	»	»	23,69
Protoxyde de manganèse	17,81	»	18,20	17,93
Eau........	»	18,06	»	18,09
				100,00

(J. PIERRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*. 3e série, t. XVI, p. 254.)

SULFATE DE POTASSE ET DE NICKEL.

KO,SO^3+NiO,SO^3+6HO

Sulfate de potasse..........	1089	39,8
— de nickel...........	970	35,5
Eau....................	672	24,7
	2731	100,0

SULFATE DE POTASSE ET DE NICKEL.

				Calc.
Ac. sulfurique	36,49	»	36,60	36,66
Ox. de nickel	»	17,15	»	17,18
Potasse.....	21,46	»	21,52	21,50
Eau.......	»	»	24,55	24,66
				100,00

(PIERRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVI, p. 253.)

SULFATES DE QUININE.

SEL NEUTRE.

Quinine......................	100,000
Acide sulfurique...............	10,914

(PELLETIER et CAVENTOU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 351.)

SEL ACIDE CRISTALLISÉ. $\bar{Q},2SO^3+8HO$.

Quinine......................	61,644
Acide sulfurique...............	13,698
Eau..........................	24,658
	100,000

(BAUP, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVII, p. 332.)

SULFATE DE QUININE.

Quinine anhydre.................	85,83
Acide sulfurique.................	10,00
Eau...........................	4,17
	100,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 177.)

SULFATE DE QUININE. $H^{26}C^{40}Az^2O^4,SO^3+7HO$.

	Calc.	Tr.	
Hydrogène.....	312,00	6,61	6,50
Carbone.......	3057,60	64,72	66,29
Azote.........	354,00	»	»
Oxygène......	500,00	»	»
Acide sulfurique	501,21	»	»
	4724,81		
Eau.........	787,50	14,26	»
	5512,31		

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 143.)

SULFATES DE RHODIUM.

SEL AU MAXIMUM. $R^2O^3,3SO^3$.

Sesquioxyde de rhodium.	51,60	1602,79
Acide sulfurique.......	48,40	1503,48
	100,00	3106,27

SEL AU MINIMUM. RO,SO^3.

Protoxyde de rhodium...	59,99	751,39
Acide................	40,01	501,16
	100,00	1262,55

SULFATE DE SOUDE. NaO,SO^3+10HO.

Syn. : *Sel de Glauber; sel admirable.*

Soude.........	390,92	43,82	100
Acide sulfurique..	501,16	56,18	
Sulfate anhydre..	892,08	44,23	100
Eau...........	1124,80	55,77	
Sulfate cristallisé..	2016,88		

100 parties d'eau dissolvent :

5p,02 de sel sec à		0°,°
16, 73	—	17, 91
43, 05	—	30, 75
50, 65	—	32, 73
44, 35	—	70, 61
42, 65	—	103, 17

SULFATE DE SOUDE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Ac. sulfuriq.	52,78	17,91	55,76	100,00
Soude.....	47,22	82,09	44,24	79,34
	100,00	100,0	100,0	179,34

	(e)	(f)	(g)
Acide sulfurique.	64,0	56,143	55,919
Soude..........	36,0	43,857	44,081
	100,0	100,000	100,000

(a) BÉRARD, *Ann. de Ch.*. t. LXXI, p. 69. — (b) BUCHOLZ, *id.*, t. LXXX, p. 249. — (c) (d) BERZELIUS, *id.* — (e) VAUQUELIN, *Ann. de Ch.. et de Ph.*, t. VI, p. 42. — (f) LONGCHAMPS, *id.*, t. IX, p. 25. — (g) THÉNARD, *id.*

SULFATE DE SOUDE ET D'AMMONIAQUE.

Soude	18,550
Ammoniaque	9,678
Acide sulfurique	45,740
Eau	26,032
	100,000

(RIFFAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX; p. 435.)

SULFATE DE SOUDE ET DE MAGNÉSIE.

	(*a*)	(*b*)	Calc.
Sulfate de magnésie	55	33	32,28
— de soude	45	39	38,72
Eau	»	28	29,00
	100	100	100,00

(*a*) LINK. — (*b*) MURRAY.

(*Syst. de Ch.* de Thomson, t. II, p. 564.)

SULFATE DE STRONTIANE. SrO,SO^3.

	(*a*)	(*b*)	(*c*)
Strontiane	647,30	56,36	58,0
Acide sulfurique	501,16	43,64	42,0
	1148,46	100,00	100,0

	(*d*)	(*e*)
Strontiane	54,0	57,0
Acide sulfurique	46,0	43.0
	100.0	100,0

(*a*) (*b*) *Syst. de Ch.* de Thomson, t. II, p. 564. — (*c*) KIRVAN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 398. — (*d*) VAUQUELIN, *id.* — (*e*) STROMEYER, *id.*

SULFATE DE STRYCHNINE.

	(*a*)	Calc.	(*b*)	(*c*)
Strychnine	86,012	2969,80	90,501	90,5
Acide sulfurique	13,828	501,16	9,499	9,5
Perte	0,160	»	»	»
	100,000	3470,96	100,000	100,0

(*a*) (*b*) LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 246. — (*c*) PELLETIER et CAVENTOU, *id.*, t. X, p. 155.

SULFATE DE STRYCHNINE.

$H^{22}C^{42}Az^2O^4,SO^3,HO + 7HO$.

	Tr.		
Hydrogène	6,10	6,09	6,10
Carbone	66,45	66,28	66,04

	Calc.	
Hydrogène	287,0	5,91
Carbone	3210,5	66,16
Azote	354,0	»
Oxygène	500,0	»
Acide sulfurique	501,2	»
Sulfate sec	4852,7	
Eau	787,5	
Sulfate cristallisé	5640,2	

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 145.)

SULFATE DE STRYCHNINE.

$C^{42}H^{22}Az^2O^4,2(HSO^4)$.

	Tr.			
Carbone	58,73	»	58,33	252
Hydrogène	5,83	»	5,56	24
Azote	»	»	6,48	28
Oxygène	»	22,46	22,22	96
Strychnine	»		7.41	32
			100,00	432

(NICHOLSON et ABEL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849, t. XXVII, p. 408.)

SULFATE DE STRYCHNINE CHLORÉE.

$C^{88}H^{46}Az^4O^8Cl^2,2SO^3,16HO$.

Carbone	»	528	»
Hydrogène	»	46	»
Azote	»	56	»
Oxygène	»	64	»
Chlore	7,3	71	7,20
Acide sulfurique	9,8	98	10,00
Eau	13,0	126	12,70
		989	

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV, p. 313.)

SULFATE DE THORINE.

Acide sulfurique	26,260	31,90
Thorine	44,273	53,78
Eau	29,467	14.32
	100,000	100,00

SULFATE DE THORINE ET DE POTASSE.

Acide sulfurique	39,312
Potasse	23,138
Thorine	33,139
Eau	4,411
	100,000

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIII, p. 35.)

SULFATE D'URANE.

Acide sulfurique	18
Oxyde d'urane	70
Eau	12
	100

(BUCHOLZ, *Ann. de Ch.*, t. LVI, p. 148.)

SULFATE D'URANE. $SO^3,UO,2HO$.

	Calc.		Tr.
Acide	501,160	31,94	31,85
Urane	842,875	53,72	53,02
Eau	225,000	14,34	15,13
	1569,035	100,00	100,00

(EBELMEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. V, p. 216.)

SULFATE D'URANE. $U^2O^3,SO^3,\frac{7}{2}HO$.

	Calc.		Tr.
Acide uranique.	1785,75	66,59	66.74
— sulfurique	501,16	18,69	18,60
Eau..........	393,75	14,72	14,66
	2680,66	100,00	100,00

(EBELMEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. V, p. 210.)

SULFATE D'URANE. $2UO,SO^3,2HO$.

			Calc.
Oxyde uraneux...	68,47	71,53	71,33
Acide sulfurique.	19,99	19,12	19,17
Eau............	11,54	9,35	9,50
	100,00	100,00	100,00

(RAMMELSBERG et EBELMEN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844.)

SULFATE DOUBLE D'URANE ET DE POTASSE.
$2SO^3,KO,U^2O^3,2HO$.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Ox.uraniq.	1785,75	49,58	48,90	58,06
Potasse. .	589,92	16,37	16,64	13,26
Ac. sulfuriq.	1002,32	27,81	27,77	28,68
Eau.....	225,00	6,24	6.52	»
	3602,99	100,00	99,83	100,00

(a) (b) Calculé. — (c) EBELMEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. V, p. 212. — (d) ARFVEDSON, *id.*, t. XXIX, p. 168.

SULFATES DE VÉRATRINE.

SULFATE NEUTRE.

Acide sulfurique..............	3,322
Vératrine.....................	100,000

(COUERBE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXII, p. 374.)

SULFATE ACIDE.

Acide sulfurique.....	6,6441	6,227
Vératrine...........	100,0000	93,773
		100,000

(PELLETIER et CAVENTOU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV, p. 77.)

SULFATE D'YTTRIA.

Yttria.................	502,57	50,07
Acide.................	501,16	49,93
	1003,73	100,00

SULFATES DE ZINC.

SULFATE NEUTRE. ZnO,SO^3.

Oxyde de zinc..............	50,1	503
Acide sulfurique............	49,9	501
	100,0	1004

SULFATE TRIBASIQUE. $3ZnO,SO^3$.

Oxyde de zinc............	75,08	1509
Acide....................	24,92	501
	100,00	2010

SULFATE NEUTRE cristallisé au-dessus de 35°. $ZnO,SO^3,6HO$.

	(a)	(b)	(c)
Acide sulfurique..	31,8	»	30,965
Oxyde de zinc. ..	»	32,30	32,585
Eau............	»	35,82	36,450
			100,000

(a) (b) PIERRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVI, p. 241. — (c) BERZELIUS, *id.*, t. LXXXII, p. 120.

SULFATE NEUTRE cristallisé au-dessous de 15°. ZnO,SO^3+7HO.

	Tr.	Calc.
Acide sulfurique.........	28,10	27,97
Oxyde de zinc............	28,75	28,09
Eau....................	43,15	43,94
	99,90	100,00

(J. PIERRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVI, p. 241.)

SULFATE DE ZINC. Vitriol blanc du commerce.

Sulfate de zinc.
Sous-sulfate de zinc.
Sulfate de fer.
— de cuivre.
Alun.
Sulfate de cadmium (quelquefois).

SULFATE AMMONIACAL DE ZINC.

Sulfate de zinc..................	54,66
Matière volatile................	45,34
	100,00

Ammoniaque.............	214	8,1
Oxyde de zinc...........	503	19,2
Acide sulfurique..........	1002	38,3
Eau....................	896	34,4
	2615	100,0

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 305.)

SULFATE AMMONIACAL DE ZINC.

	Tr.			Calc.
Ox. de zinc.	19,39	19,48	19,49	19,22
Ac. sulfuriq.	38,64	38,82	»	38,26
Oxyde d'ammonium..	12,60	12,65	»	12,49
Eau.......	29,37	»	»	30,04
	100,00			100,01

(PIERRE.)

SULFATE DE ZINC ET DE MAGNÉSIE.

	Tr.		
Acide sulfurique..	30,29	30,54	»
Eau............	»	»	47,12

	Tr.			Calc.
Oxyde de zinc	14,58	14,68	»	15,07
Acide sulfuriq.	»	»	39,40	30,02
Magnésie...	8,00	7,95	»	7,74
Eau........	»	»	»	47,17
				100,00

(PIERRE.)

SULFATE DE ZINC ET DE MAGNÉSIE. Autre.

	Tr.			Calc.
Ox. de zinc.	17,45	17,44	»	17,42
Ac. sulfuriq.	34,77	»	»	34,69
Magnésie...	8,96	9,20	»	8,94
Eau.......	38,82	»	38,97	38,94
	100,00			99,99

(PIERRE.)

SULFATE DE ZINC ET DE NICKEL.

	Tr.			Calc.
Ac. sulfuriq.	28,93	»	»	29,08
Ox. de nickel	13,56	»	13,55	13,63
— de zinc..	14,76	»	15,04	14,86
Eau.......	»	42,38	»	42,43
				100,00

(PIERRE.)

SULFATE DE ZINC ET DE POTASSE.

	Tr.		
Acide sulfurique..	34,85	34,92	»
Oxyde de zinc...	»	»	17,86
Potasse..........	20,52	20,56	»

	Tr.		Calc.
Acide sulfurique....	»	»	34,77
Oxyde de zinc......	18,0	»	17,46
Potasse...........	»	»	20,46
Eau..............	»	27,49	27,32
			100,01

(PIERRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVI, p. 343.)

SULFATES DE ZIRCONE.

SULFATE NEUTRE. $Zr^2O^3,3SO^3$.

Acide sulfurique.......	56,92	100,000
Zircone..............	43,08	75,853
	100,00	

SULFATE SESQUIBASIQUE. $2Zr^2O^3,3SO^3$.

Acide sulfurique........	39,73	100,00
Zircone..............	60,27	227,58
	100,00	

SULFATE TRIBASIQUE. Zr^2O^3,SO^3.

Acide sulfurique........	30,53	100,00
Zircone...............	69,47	227,58
	100,00	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 351.)

SULFATE SESQUIBASIQUE DE ZIRCONE.

	Tr.	Calc.	
Zircone.......	81,55	6842,40	81,99
Acide sulfurique	18,45	1503,48	18,01
	100,00	8345,88	100,00

(HERMANN, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. II, p. 211.)

SULFAZATE DE POTASSE.

Soufre..........................	19,20
Azote...........................	4,22
Hydrogène.......................	0,89
Potasse.........................	42,45
Oxygène.........................	33,24
	100,00

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XV, p. 417.)

SULFAZIDATE DE POTASSE.

Soufre..........................	21,10
Azote...........................	9,31
Hydrogène.......................	1,96
Potasse.........................	30,94
Oxygène.........................	36,69
	100,00

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XV, p. 449.)

SULFAZILATE DE POTASSE.

Soufre..........................	22,51
Potasse.........................	33,04
Azote...........................	4,95
Hydrogène.......................	0,35
Oxygène.........................	39,18
	100,00

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XV, p. 454.)

SULFAZITE DE POTASSE.

Soufre..........................	15,93
Azote...........................	4,67
Hydrogène.......................	0,99
Potasse.........................	46,73
Oxygène.........................	31,68
	100,00

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XV, p. 423.)

SULFAZOTATES DE POTASSE.

SULFAZOTATE NEUTRE.

Soufre	23,81
Azote	4,19
Hydrogène	1,47
Potasse	27,90
Oxygène	42,63
	100,00

(FRÉMY.)

SULFAZOTATE DE POTASSE BASIQUE.

Soufre	21,89
Azote	3,85
Hydrogène	0,81
Oxygène	34,91
Potasse	38,54
	100,00

(FRÉMY.)

SULFAZOTATE DE POTASSE ET DE BARYTE.

Soufre	15,29
Azote	2,69
Hydrogène	0,57
Potasse	13,45
Baryte	43,65
Oxygène	24,35
	100,00

(FRÉMY.)

SULFAZOTATE DE POTASSE ET DE PLOMB CRISTALLIN.

Soufre	14,31
Azote	2,52
Hydrogène	0,53
Potasse	25,16
Oxyde de plomb	29,84
Oxygène	27,64
	100,00

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XV, p. 441.)

SULFÉSATHYDE. $C^{16}H^6AzO^2S^{\frac{5}{2}}$.

Syn. : *Sulfisatine.*

	(a)	(b)	(c)
Carbone	55,8	55,8	53,5
Hydrogène	3,8	3,6	3,4
Azote	»	»	»
Oxygène	»	»	»
Soufre	21,9	23,0	24,5

(a) (b) LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. III, p. 465. — (c) ERDMANN, *id.*, p. 466.

SULFÉTHIONATE DE POTASSE.

$C^4H^5O,2SO^3+2(KO,SO^3)$.

Carbone	8,422
Hydrogène	1,744
Oxygène	»
Acide sulfurique	»
Sulfate	59,700

SULFÉTHIONATE DE SOUDE.

$C^4H^6O^2,2SO^3+2(NaO,SO^3)$.

	Tr.	Calc.
Carbone	9,146	9,080
Hydrogène	2,271	2,224
Oxygène	»	5,940
Acide sulfurique	»	29,767
Sulfate	52,230	52,989
		100,000

(MAGNUS, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841, p. 265.)

SULFHYDRATE D'AMILÈNE. $C^{10}H^{11}S$.

Syn. : *Éther sulfhydramique; sulfure d'amyle.*

	Tr.		Calc.	
Carbone	68,2	68,3	750,0	67,9
Hydrogène	12,6	12,7	137,5	12,6
Soufre	19,2	19,0	201,2	19,5
	100,0	100,0	1088,7	100,0

(BALARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XII, p. 304.)

SULFHYDRATE D'AMMONIAQUE SULFURÉ.

Syn. : *Pentasulfammon; quintisulfure d'ammonium.*

	Tr.		Calc.
Ammoniaque	17,45	16,79	17,40
Hydrogène sulfuré	15,80	16,43	17,33
Soufre	64,57	64,83	65,27
Perte	2,18	1,95	»
	100,00	100,00	100,00

(FRITZSCHE, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 207.)

SULFHYDRATE D'AZOBENZOÏLE.

$C^{14}H^6SAz^{\frac{1}{2}}$.

	Calc.		Tr.
Carbone	1070	73,1	72,2
Hydrogène	75	5,1	5,2
Soufre	201	13,8	12,0
Azote	117	8,0	8,7
	1463	100,0	98,1

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 301.)

SULFHYDROQUINONE brune.

$C^{25}H^{11}S^4O^7$.

	Tr.		Calc.
Carbone.........	53,08	52,55	53,35
Hydrogène.......	3,39	4,05	3,88
Soufre..........	21,12	»	22,86
Oxygène........	22,41	»	19,91
	100,00		100,00

(Woehler, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

Sulfhydroquinone jaune. $C^{25}H^{12}O^7S^8$.

			Calc.
Carbone........	49,18	49,85	50,30
Hydrogène......	4,37	3,60	4,01
Oxygène........	18,36	21,03	18,75
Soufre..........	28,09	25,52	26,94
	100,00	100,00	100,00

(Woehler, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

SULFHYDRATE DE SULFURE D'ÉTHYLE. Voy. Mercaptan.

SULFINDYLATE DE BARYTE.

$C^{16}H^4OAzSO^3,BaOSO^3$.

		Calc.
Carbone................	1224,3	34,9
Hydrogène..............	50,0	1,4
Oxygène................	100,0	2,8
Azote..................	177,0	5,1
Acide sulfurique........	501,1	14,3
Sulfate de baryte.........	1458,0	41,5
	3510,4	100,0

(Dumas.)

SYLFINDYLATE DE POTASSE.

$C^{16}H^4AzO,SO^3+KO,SO^3$.

	Calc.	
Carbone..............	1224,32	38,94
Hydrogène............	50,00	1,59
Sulfate de potasse.....	1091,07	35,00
Acide sulfurique.......	501,16	15,94
Azote...............	177,02	5,43
Oxygène..............	100,00	3,10
	3143,57	100,00

	Tr.			
Carbone........	39,7	38,8	38,5	38,6
Hydrogène......	2,2	2,1	2,1	1,9
Sulfate de potasse.	34,2	34,4	33,8	34,9
Acide sulfurique.	16,7	15,8	15,5	16,0
Azote..........	5,6	5,6	5,6	5,6
Oxygène.......	1,6	3,3	4,5	3,0
	100,0	100,0	100,0	100,0

(J. Dumas, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 218.)

SULFISATINATE D'AMMONIAQUE.

$C^{16}H^{10}Az,AzS^2O^8,2HO$.

	Calc.		Tr.
Carbone...........	1200	38,7	38,9
Hydrogène.........	125	4,0	4,1
Azote..............	175	5,6	5,4
Azote..............	175	5,6	5,4
Soufre............	400	13,0	14,2
Oxygène...........	800	25,8	24,6
Eau..............	225	7,3	7,4
	3100	100,0	100,0

(Laurent, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 297.)

SULFISATINE. Voy. Sulfésathyde.

SULFITE D'ALUMINE. $Al^2O^3,3SO^2$.

Alumine..............	34,80	642,34
Acide sulfureux.........	65,20	1203,48
	100,00	1845,82

Sulfite d'alumine.

Alumine..........................	44
Acide sulfureux....................	32
Eau..............................	24
	100

(*Ann. de Ch.*, t. XXIV, p. 308.)

SULFITE D'AMMONIAQUE.

Ammoniaque....................	29,07
Acide sulfureux..................	60,06
Eau............................	10,87
	100,00

(Fourcroy et Vauquelin, *Ann. de Ch.*, , t. XXIV, p. 286.)

SULFITE D'ANTIMOINE. $SbO^3,3SO^2$.

Oxyde d'antimoine.....	61,38	1912,90
Acide sulfureux.........	38,62	1203,48
	100,00	3116,38

SULFITE D'ARGENT. AgO,SO^2.

Oxyde d'argent........	78,35	1451,61
Acide sulfureux........	21,65	401,16
	100,00	1852,77

SULFITE DE BARYTE. BaO,SO^2.

	(*a*)	(*b*)	(*c*)
Baryte........	956,93	70,46	209,22
Acide sulfureux.	401,16	29,54	86,53
Eau.........	»	»	4,25
	1358,09	100,00	300,00

(*a*) (*b*) *Tr. de Ch.* de Dumas, t. II, p. 350 — (*c*) Berzelius, *Ann. de Ch.*, t. LXXVIII, p. 36.

SULFITE DE BARYTE.

	(d)	(e)
Baryte	69,74	59
Acide sulfureux	28,84	39
Eau	1,42	2
	100,00	100

(d) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXVIII, p. 36. — (e) FOURCROY et VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIV, p. 305.

SULFITE DE CADMIUM. CdO,SO^2.

Oxyde de cadmium	66,51	796,77
Acide sulfureux	33,49	401,16
	100,00	1197,93

SULFITES DE CÉRIUM.

SULFITE DE PEROXYDE. $Ce^2O^3,3SO^2$.

Peroxyde de cérium	54,63	1449,39
Acide sulfureux	45,37	1203,48
	100,00	2652,87

SULFITE DE PROTOXYDE. CeO,SO^2.

Protoxyde de cérium	62,71	674,69
Acide sulfureux	37,29	401,16
	100,00	1075,85

SULFITE DE CHAUX. CaO,SO^2.

		Calc.	
Chaux	47	356,03	47,02
Acide sulfureux	48	401,16	52,98
Eau	5	»	»
	100	757,19	100,00

(FOURCROY et VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXIV, p. 293.)

SULFITE DE CHROME. $Cr^2O^3,3SO^2$.

Oxyde de chrôme	45,47	956,00
Acide sulfureux	54,53	1203,48
	100,00	2159,48

SULFITE DE COBALT. CoO,SO^2.

Oxyde de cobalt	53,90	468,99
Acide sulfureux	46,10	401,16
	100,00	870,15

SULFITES DE CUIVRE.

SULFITE DE BIOXYDE. CuO,SO^2.

Oxyde noir de cuivre	55,27	495,69
Acide sulfureux	44,73	401,16
	100,00	896,85

SULFITE DE PROTOXYDE. Cu^2O,SO^2.

Oxyde rouge de cuivre	68,96	891,39
Acide sulfureux	31,04	401,16
	100,00	1292,55

(CHEVREUL, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIII, p. 199.)

SULFITE DE CUIVRE ET DE POTASSE.

Sulfite de cuivre	73,25
— de potasse	12,68

(CHEVREUL, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. II, p. 687.)

SULFITES D'ÉTAIN.

SULFITE DE BIOXYDE. $SnO^2,2SO^2$.

Acide stannique	53,83	835,29
— sulfureux	46,17	802,32
	100,00	1637,61

SULFITE DE PROTOXYDE. SnO,SO^2.

Protoxyde d'étain	67,56	835,29
Acide sulfureux	32,44	401,16
	100,00	1236,45

SULFITES DE FER.

SULFITE DE PEROXYDE. $Fe^2O^3,3SO^2$.

Sesquioxyde de fer	44,84	978,41
Acide sulfureux	55,16	1203,48
	100,00	2181,89

SULFITE DE PROTOXYDE. FeO,SO^2.

Protoxyde de fer	52,26
Acide sulfureux	47,74
	100,00

SULFITE DE LITHINE. LO,SO^2.

Lithine	31,01	180,37
Acide sulfureux	68,99	401,16
	100,00	581,53

SULFITE DE MAGNÉSIE. MgO,SO^2.

Magnésie	39,17	258,36
Acide sulfureux	60,83	401,16
	100,00	659,52

(FOURCROY et VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXIV, p. 296.)

SULFITE DE MANGANÈSE. MnO,SO^2.

Oxyde de manganèse	52,64	1142,65
Acide sulfureux	47,36	401,16
	100,00	1543,81

(JOHN, *Journ. des Mines*, 1807, p. 273.)

SULFITES DE MERCURE.

SULFITE DE BIOXYDE. HgO,SO^2.

Bioxyde de mercure	77,30	1365,65
Acide sulfureux	22,70	401,16
	100,00	1766,81

SULFITE DE PROTOXYDE. Hg^2O,SO^2.

Protoxyde de mercure	77,30
Acide sulfureux	22,70
	100,00

SULFITES DE MOLYBDÈNE.

SULFITE DE PEROXYDE. $MoO^2,2SO^2$.

Bioxyde de molybdène	49,88	798,52
Acide sulfureux	50,12	802,32
	100,00	1600,84

SULFITE DE PROTOXYDE. MoO,SO^2.

Protoxyde de molybdène	63,52
Acide sulfureux	36,48
	100,00

SULFITE DE NICKEL. NiO,SO^2.

Protoxyde de nickel	53,93	469,67
Acide sulfureux	46,07	401,16
	100,00	870,83

SULFITE DE PALLADIUM. PbO,SO^2.

Oxyde de palladium	65,63	765,90
Acide sulfureux	34,37	401,16
	100,00	1167,06

SULFITES DE PLATINE.

SULFITE DE BIOXYDE. $PtO^2,2SO^2$.

Bioxyde de platine	64,11	1433,50
Acide sulfureux	35,89	802.32
	100,00	2235,82

SULFITE DE PROTOXYDE. PtO,SO^2.

Protoxyde de platine	76,87	1233,50
Acide sulfureux	23,13	401,16
	100,00	1634,66

SULFITE DE PLOMB. PbO,SO^2.

Oxyde de plomb	77,66	1394,50
Acide sulfureux	22,34	401,16
	100,00	1795,66

(GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIII, p. 199.)

SULFITE DE POTASSE.

Potasse	587,915	59,52
Acide sulfureux	401,160	40,48
	989,075	100,00

SULFITE DE RHODIUM. $R^2O^3,3SO^2$.

Oxyde de rhodium	57,11	1602,70
Acide sulfureux	42,89	1203,48
	100,00	2806,18

SULFITES DE SOUDE. NaO,SO^2.

SULFITE NEUTRE. NaO,SO^2.

Soude	49,35	390,89
Acide sulfureux	50,65	401,16
	100,00	792,05

SULFITE ACIDE. $NaO,2SO^2$.

Soude	32,76	390,89
Acide sulfureux	67,24	802,32
	100,00	1193,21

(FOURCROY et VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXIV, p. 273.)

SULFITE DE STRONTIANE. SrO,SO^2.

Strontiane	61,74	687,28
Acide sulfureux	38,26	401,16
	100,00	1088,44

SULFITE DE THORINIUM. ThO,SO^2.

Oxyde de thorinium	67,81	844,90
Acide sulfureux	32,19	401,16
	100,00	1246,06

SULFITE DE VANADIUM. $VO^2,2SO^2$.

Acide vanadeux	56,85	1056,89
— sulfureux	43,15	802,32
	100,00	1859,21

SULFITE DE ZINC. ZnO,SO^2.

Protoxyde de zinc	55,64	503,23
Acide sulfureux	44,36	401,16
	100,00	904,39

SULFOAMIDONATE DE CHAUX.

	Calc.	Tr.
Carbone	29,58	29,19
Hydrogène	5,34	5,22
Oxygène	42,72	41,76
Acide sulfurique	16,47	16,00
Chaux	5,85	5,68
	99,96	98,15

SULFOAMIDONATE DE PLOMB.

	Calc.	Tr.
Carbone	28,88	28,31
Hydrogène	5,06	5,00
Oxygène	40,48	40,00
Acide sulfurique	10,72	11,06
Oxyde de plomb	14,92	15,40
	100,06	99,77

SULFOAMIDONATE DE PLOMB.

	Calc.	Tr.
Carbone	25,27	24,98
Hydrogène	4,56	4,48
Oxygène	36,48	35,84
Acide sulfurique	14,10	14,11
Oxyde de plomb	19,59	19,62
	100,00	99,03

(BLONDEAU DE CAROLLES, *Rev. sc. et ind.*, t. XV, p. 76.)

SULFOAMILATE DE BARYTE.

	Tr.	Calc.
Carbone	24,36	25,00
Hydrogène	4,93	4,88
Oxygène	6,86	6,41
Acide sulfurique	16,40	16,31
Sulfate de baryte	47,45	47,40
	100,00	100,00

SULFOAMILATE DE CHAUX.

	Tr.	Calc.
Carbone	31,00	30,93
Hydrogène	6,00	6,06
Oxygène	8,12	8,10
Acide sulfurique	20,25	20,26
Sulfate de chaux	34,63	34,65
	100,00	100,00

(CAHOURS.)

SULFOAMILATE DE POTASSE.

$SO^3,KO+C^4H^4,HO,SO^3$.

	Tr.	Calc.
Carbone	29,39	29,56
Hydrogène	5,13	5,32
Oxygène	3,89	3,86
Acide sulfurique	19,38	19,31
Sulfate de potasse	42,21	41,95
	100,00	100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 88.)

SULFOAMILOLATE DE BARYTE.

$C^{10}H^{11}S^2O^6Ba$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	27,31	60	27,37
Hydrogène	4,99	12	5,00
Soufre	14,34	32	14,54
Oxygène	22,30	48	21,81
Baryte	31,06	68	31,28
	100,00	220	100,00

(HENRY fils, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 253)

SULFOBENZIDE. $C^{12}H^5SO^2$.

Carbone	917,220	66,42
Hydrogène	62,397	4,52
Soufre	201,165	14,57
Oxygène	200,000	14,59
	1380,782	100,00

(MITSCHERLICH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 91.)

SULFOBENZOÉNATE DE BARYTE.

$C^{14}H^7S^2O^8,BaO$.

	Tr.				Calc.
Carbone	34,81	34,04	»	»	35,04
Hydrog.	3,20	3,12	»	»	2,91
Soufre.	»	»	»	13,8	13,43
Baryte.	»	»	28,40	»	28,60
Oxyg.	»	»	»	»	20,02
					100,00

(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. III, p. 174.)

SULFOBENZOL. $C^{14}H^6S^2$.

	Tr.		
Carbone	68,58	68,65	»	69,05
Hydrogène	4,99	4,92	»	5,01
Soufre	»	»	26,0	»

	Calc.	
Carbone	1050	68,89
Hydrogène	75	4,92
Soufre	400	26,19
	1525	100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIII, p. 334.)

SULFOCAMPHATE DE BARYTE.

	Calc.		Tr.
Carbone	1530,40	37,20	36,0
Hydrogène	212,16	5,13	5,3
Baryte	1069,41	26,00	26,1
Soufre	402,32	31,67	32,6
Oxygène	909,00		
	4123,29	100,00	100,0

(DELALANDE.)

SULFOCAMPHATE DE PLOMB.

$C^{20}H^{17}S^2O^9PbO$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	34,2	1530,40	34,4
Hydrogène	4,6	212,16	4,5
Soufre	9,4	402,32	9,0
Oxygène	20,0	900,00	20,7
Oxyde de plomb	31,8	1395,00	31,4
	100,0	4439,88	100,0

(DELALANDE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 370.)

SULFOCAMPHORATE D'AMMONIAQUE. $C^9H^{12}SAzO^7$.

	Tr.		
Carbone	35,5	35,45	36,66
Hydrogène	7,7	7,80	7,53
Soufre	10,5	»	»
Azote	9,4	»	»
Oxygène	36,9	»	»
	100,0		

	Tr.		Calc.	
Carbone	»	»	675,0	35,4
Hydrogène.	»	»	150,0	7,8
Soufre	10,58	»	201,1	10,5
Azote	»	9,47	177,0	9.4
Oxygène	»	»	700,0	36,9
			1903,1	100,0

(WALTER.)

SULFOCAMPHORATE D'ARGENT.

	Tr.			
Carbone	23,02	»	»	»
Hydrogène	2,99	»	»	»
Soufre	6,89	6,89	»	»
Oxygène	20,72	»	»	»
Argent	46,38	»	46,25	46,25
	100,00			

	Calc.	
Carbone	675,0	23,15
Hydrogène	87,5	3,00
Soufre	201,1	6,89
Oxygène	500,0	20,60
Argent	1351,6	46,36
	2815,2	100,00

(WALTER.)

SULFOCAMPHORATE DE BARYTE.

$C^9A^7SO^5,BaO$.

	Tr.			
Carbone	28,33	28,47	»	«
Hydrogène.	3,66	3,61	»	»
Soufre	»	»	8,27	8.31

	Tr.		Calc.	
Carbone.	»	»	675,0	27,88
Hydrogène	»	»	87,5	3,61
Soufre	»	»	201,1	8,30
Oxygène.	»	»	500,0	20,68
Baryte.	39,83	39,18	956,8	39,53
			2420,4	100,00

(WALTER.)

SULFOCAMPHORATE DE PLOMB.

	Tr.			
Carbone	23,63	»	»	»
Hydrogène	3,08	»	»	»
Soufre	7,08	7,08	»	»
Oxygène	17,37	»	»	»
Ox. de plomb.	48,84	»	46,52	46,25

SULFOCAMPHORATE DE PLOMB.

	Calc.	
Carbone	675,0	23,61
Hydrogène	87,5	3,06
Soufre	201,1	7,03
Oxygène	500,0	17,51
Oxyde de plomb	1394,5	48,79
	2858,1	100,00

(WALTER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. IX, p. 196.)

SULFOCAMPHORATE DE POTASSE.

$C^9H^7SO^5,KO$.

	Tr.			
Carbone	32,65	32,65	»	»
Hydrogène.	4,35	4,44	4,26	»
Soufre	9,87	»	»	9,87
Oxygène	24,48	»	»	»
Potasse	28,65	»	»	»
	100,00			

	Tr.		Calc.	
Carbone.	»	»	675,0	32,90
Hydrogène	»	»	87,5	4,26
Soufre	»	»	201,1	9,80
Oxygène.	»	»	500,0	24,39
Potasse	28,64	28,66	587,9	28,65
			2051,5	100,00

(WALTER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. IX, p. 189.)

SULFOCARBANILIDE. $C^{26}H^{12}Az^2S^2$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	66,4	156	68,4
Hydrogène	5,3	12	5,3
Azote	»	28	»
Soufre	»	32	»
		228	

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, octobre 1848, t. XXIV, p. 197.)

SULFOCARBOMÉTHYLATE DE PLOMB

$C^4H^5OS^4PbO$.

	Calc.		Tr.
Carbone	306,08	11,58	10,92
Hydrogène	37,50	1,42	1,50
Oxygène	100,00	3,78	»
Soufre	804,64	30,44	»
Oxyde de plomb	1394,50	52,78	53,32
	2642,72	100,00	

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIV, p. 14.)

SULFOCARBOMÉTHYLATE DE POTASSE.

	Calc.		Tr.
Carbone	306,08	16,65	16,54
Hydrogène	37,50	2,04	2,37
Oxygène	100,00	5,45	»
Soufre	804,64	43,77	»
Potasse	589,90	32,09	31,42
	1838,12	100,00	

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 107.)

SULFOCARBONATE D'ANTIMOINE.

$SbS^3,3CS^2$.

Sulfure d'antimoine	60,68	2216,38
Acide sulfocarbonique	39,32	1434,96
	100,00	3651,34

SULFOCARBONATE D'ARGENT.

AgS,CS^2.

Sulfure d'argent	76,43	1552,77
Acide sulfocarbonique	23,57	478,32
	100,00	2031,09

SULFOCARBONATE DE BARYUM.

BaS,CS^2.

Sulfure de baryum	68,85	1058,04
Acide sulfocarbonique	31,15	478,32
	100,00	1536,36

SULFOCARBONATE DE BISMUTH.

BS,CS^2.

Sulfure de bismuth	69,44	1531,53
Acide sulfocarbonique	30,56	478,32
	100,00	2009,85

SULFOCARBONATE DE CADMIUM.

CdS,CS^2.

Sulfure de cadmium	65,22	897,93
Acide sulfocarbonique	34,78	478,32
	100,00	1376,25

SULFOCARBONATE DE CALCIUM.

CaS,CS^2.

Sulfure de calcium	48,85	457,19
Acide sulfocarbonique	51,15	478,32
	100,00	935,51

SULFOCARBONATES DE CÉRIUM.

SEL AU MAXIMUM. $Ce^2S^3,3CS^2$.

Sesquisulfure de cérium	54,96	1762,86
Acide sulfocarbonique	45,04	1434,96
	100,00	3197,82

SEL AU MINIMUM. CeS,CS^2.

Protosulfure de cérium	61,84	775,75
Acide sulfocarbonique	38,16	478,32
	100,00	1254,07

SULFOCARBONATE DE CHROME.

$Cr^2S^3,3CS^2$.

Sulfure de chrôme	47,65	1259,48
Acide sulfocarbonique	52,35	1434,96
	100,00	2694,44

SULFOCARBONATE DE COBALT.

CoS,CS^2.

Sulfure de cobalt	54,36	530,15
Acide sulfocarbonique	45,64	478,32
	100,00	1008,47

SULFOCARBONATE DE CUIVRE.

CuS,CS^2.

Sulfure de cuivre	55,49	697,75
Acide sulfocarbonique	44,51	478,32
	100,00	1176,07

SULFOCARBONATES D'ÉTAIN.

SEL AU MAXIMUM. $SnS^2,2CS^2$.

Bisulfure d'étain	54,30	1237,61
Acide sulfocarbonique	45,70	956,64
	100,00	2194,25

SEL AU MINIMUM. SnS,CS^2.

Protosulfure d'étain	66,17	735,29
Acide sulfocarbonique	33,83	478,32
	100,00	1213,61

SULFOCARBONATE D'ÉTHYLE.

$C^4H^5O,2CS^2$.

	Tr.	Calc.
Soufre	56,411	56,440
Carbone	31,930	32,109
Hydrogène	4,508	4,437
Oxygène	7,151	7,014
	100,000	100,000

(ZEISE, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

SULFOCARBONATES DE FER.

SEL AU MAXIMUM. $Fe^2S^3,3CS^2$.

Sesquisulfure de fer	47,16	1281,88
Acide sulfocarbonique	52,84	1434,96
	100,00	2716,84

SEL AU MINIMUM. FeS,CS^2.

Protosulfure de fer	53,02	530,16
Acide sulfocarbonique..	46,98	478,32
	100,00	1008,48

SULFOCARBONATE DE LITHIUM.

LS,CS^2.

Snlfure de lithium,......	37,03	281,50
Acide sulfocarbonique ...	62,97	478,32
	100,00	759,82

SULFOCARBONATE DE MAGNÉSIUM

MgS,CS^2.

Sulfure de magnésium...	42,89	359,51
Acide sulfocarbonique...	57,11	478,32
	100,00	837,83

SULFOCARBONATE DE MANGANÈSE

MnS,CS^2.

Sulfure de manganèse...	53,33	547,04
Acide sulfocarbonique...	46,67	478,32
	100,00	1025,36

SULFOCARBONATES DE MERCURE.

SEL AU MAXIMUM. HgS,CS^2.

Bisulfure de mercure....	75,39	1265,82
Acide sulfocarbonique...	24,61	478,32
	100,00	1744,14

SEL AU MINIMUM. Hg^2S,CS^2.

Protosulfure de mercure.	85,09	2531,64
Acide sulfocarbonique...	14,91	478,32
	100,00	3009,96

SULFOCARBONATE DE MOLYBDÈNE

$MoS^2,2CS^2$.

Sulfure de molybdène...	51,11	1000,84
Acide sulfocarbonique...	48,89	956,64
	100,00	1957,48

SULFOCARBONATE DE NICKEL.

NiS,CS^2.

Sulfure de nickel........	54,39	570,83
Acide sulfocarbonique...	45,61	478,32
	100,00	1049,15

SULFOCARBONATE D'OR. $Au^2S^3,3CS^2$.

Sulfure d'or...........	68,26	3089,48
Acide sulfocarbonique..	31,74	1434,96
	100,00	4524,44

SULFOCARBONATE DE PLATINE.

$PtS^2,2CS^2$.

Sulfure de platine......	63,08	1635,82
Acide sulfocarbonique..	36,92	956,64
	100,00	2592,46

SULFOCARBONATE DE POTASSIUM.

KS,CS^2.

Sulfure de potassium.....	59,07	699,07
Acide sulfocarbonique....	40,93	478,32
	100,00	1177,39

SULFOCARBONATE DE SODIUM.

NaS,CS^2.

Sulfure de sodium.......	50,68	492,08
Acide sulfocarbonique ...	49,32	478,32
	100,00	970,40

SULFOCARBONATE DE STRONTIUM.

SrS,CS^2.

Sulfure de strontium.....	60,99	788,44
Acide sulfocarbonique...	39,01	478,32
	100,00	1266,76

SULFOCARBONATE DE VANADIUM.

$VS^2,2CS^2$.

Sulfure de vanadium ...	56,80	1259,21
Acide sulfocarbonique..	43,20	956,64
	100,00	2215,85

SULFOCARBONATE DE ZINC.

ZnS,CS^2.

Sulfure de zinc..........	55,80	604,39
Acide sulfocarbonique ...	44,20	478,32
	100,00	1082,71

SULFOCÉTATE DE POTASSE.

$C^{32}H^{32},HO,SO^3+KOSO^3$.

	Tr.		Calc.	
Sulfate de potasse	24,0	24,0	1090	23,9
Acide sulfurique.	»	11,7	501	11,0
Carbone........	53,8	53,1	2448	53,7
Hydrogène	9,2	9,1	412	9,0
Oxygène	»	2,1	100	2,4
		100,0	4551	100,0

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 13.)

SULFOCYANHYDRATE D'ARGENT.

AgS,C^2AzS^2H.

Sulfure d'argent	67,59	1552,77
Acide sulfocyanhydrique	32,41	744,72
	100,00	2297,49

SULFOCYANHYDRATE DE BARYUM.

BaS,C^2AzS^2H.

Sulfure de baryum.....	58,69	1058,04
Acide sulfocyanhydrique	41,31	744,72
	100,00	1802,76

SULFOCYANHYDRATE DE CALCIUM.

CaS,C^2AzHS^2.

Sulfure de calcium......	38,04	457,19
Acide sulfocyanhydrique.	61,96	744,72
	100,00	1201,91

SULFOCYANHYDRATE DE CUIVRE.

CuS,C^2AzS^2H.

Sulfure de cuivre........	44,49	697,75
Acide sulfocyanhydrique.	55,51	744,72
	100,00	1442,47

SULFOCYANHYDRATE DE FER.

FeS,C^2AzS^2H.

Sulfure de fer.........	36,46	1281,88
Acide sulfocyanhydrique.	63,54	1489,44
	100,00	2771,32

SULFOCYANHYDRATE DE MERCURE

HgS,C^2AzS^2H.

Sulfure de mercure	66,33	1466,98
Acide sulfocyanhydrique	33,67	744,72
	100,00	2211,70

SULFOCYANHYDRATE DE PLOMB.

PbS,C^2AzS^2H.

Sulfure de plomb.......	66,76	1495,66
Acide sulfocyanhydrique	33,24	744,72
	100,00	2240,38

SULFOCYANHYDRATE DE POTASSIUM. KS,C^2AzS^2H.

Sulfure de potassium....	48,13	699,07
Acide sulfocyanhydrique	51,87	744,72
	100,00	1443,79

SULFOCYANHYDRATE DE ZINC.

ZnS,C^2AzS^2H.

Sulfure de zinc.........	44,80	604,39
Acide sulfocyanhydrique	55,20	744,72
	100,00	1349,11

SULFOCYANHYDRATE DE STRYCHNINE. $C^{42}H^{22}Az^2O^4,HCyS^2$.

	Tr.	
Charbon................	67,70	66,93
Hydrogène.............	6,39	5,92

SULFOCYANHYDRATE DE STRYCHNINE.

	Tr.		Calc.
Charbon.........	»	»	67,17
Hydrogène.......	»	»	5,85
Azote...........	»	»	10,68
Acide hydrosulfocyanique......	15.90	14,93	»
Strychnine.......	»	84,86	8,15
Oxygène.	»	»	8,15
			100,00

(NICHOLSON ET ABEL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849, t. XXVII, p. 407.)

SULFOCYANOGÈNE. C^2Az,S^2.

Soufre.................	55,09	402,32
Cyanogène.............	44,91	329,91
	100,00	732,23

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLI, p. 198.)

SULFOCYANOGÈNE.

	(*a*)	(*b*)	(*c*)
Soufre..........	53,27	53,12	52,24
Carbone.........	20,24	19.85	20,11
Nitrogène.	23,45	23,16	23,45
Hydrogène.......	0,83	0,95	1,22
Oxygène.	2.21	2,92	2,97
	100,00	100,00	99,99

(*a*) PARNELL, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842. — (*b*) (*c*) VOELCKEL, *id.*, 1844.

(*Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.)

SULFOCYANOGÈNE. $C^6HAz^3S^6$.

	(*a*)	(*b*)	(*c*)
Carbone.........	20,50	19,10	19,24
Hydrogène	0,57	1,56	1,60
Azote...........	54,70	22,28	22.44
Soufre.	23,23	50,88	50,88

(*a*) LAURENT et GERHARDT. — (*b*) (*c*) JAMIESON.

(*Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 346 et 348.)

SULFOCYANURE D'ALUMINIUM.

$Al,3C^2AzS^2$.

Aluminium............	13,48	342,32
Sulfocyanogène	86,52	2196,69
	100,00	2539,01

SULFOCYANURE D'AMYLE. $C^{12}H^{11}AzS^2$.

	Tr.		Calc.	
Carbone...	56,62	56,75	72,0	55,8
Hydrogène.	8,68	9,26	11,0	8,5
Azote.	10,80	10,36	14,0	10,9
Soufre.....	23,90	23,62	32,0	24.8
	100,00	99,99	129,0	100,0

(HENRY fils, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 250.)

SULFOCYANURE D'ANTIMOINE.

Sb,3C²AzS².

Antimoine	42,34	1612,90
Sulfocyanogène	57,66	2196,69
	100,00	3809,59

SULFOCYANURE D'ARGENT.

Ag,C²AzS².

Argent	64,86	1351,61
Sulfocyanogène	35,14	732,23
	100,00	2083,84

SULFOCYANURE DE BARYUM.

Ba,C²AzS².

Baryum	53,92	856,88
Sulfocyanogène	46,08	732,23
	100,00	1589,11

SULFOCYANURE DE BISMUTH.

Bi,C²AzS².

Bismuth	55,18	54,78
Sulfocyanogène	45,18	45,22
	100,36	100,00

(Meitzendorff.)

SULFOCYANURE DE CADMIUM.

Cd,C²AzS².

Cadmium	48,66	48,75
Sulfocyanogène	»	51,25
		100,00

SULFOCYANURE DE CADMIUM AMMONIACAL. Cd,C²AzS²+AzH³.

Cadmium	42,39	42,40
Sulfocyanogène	»	44,55
Ammoniaque	12,48	13,05
		100,00

(Meitzendorff.)

SULFOCYANURE DE CALCIUM.

CaC²AzS²+HO.

	Tr.		Calc.	
Calcium	18,34	18,24	19,31	256,03
Sulfocyanogène	»	»	55,23	732,23
Eau	»	»	25,46	36,75
			100,00	1025,01

(Meitzendorff, *R. sc. et ind.*, t. XI, p. 11.)

SULFOCYANURES DE CÉRIUM.

Sel au maximum. Ce²,3C²AzS².

Cérium	34,35	1149,38
Sulfocyanogène	65,65	2196,69
	100,00	3346,07

Sel au minimum. Ce,C²AzS².

Cérium	43,97	574,69
Sulfocyanogène	56,03	732,23
	100,00	1306,92

SULFOCYANURE DE CHROME.

Cr²3C²AzS².

Chrôme	24,26	656,00
Sulfocyanogène	75,74	2196,69
	100,00	2852,69

SULFOCYANURE DE COBALT.

Co,C²AzS².

Cobalt	33,51	328,99
Sulfocyanogène	66,49	732,23
	100,00	1061,22

SULFOCYANURE DE CUIVRE.

Protosulfocyanure de cuivre. Cu²,C²AzS².

Cuivre	51,21	49,78	51,94
Sulfocyanogène	47,25	47,40	48,06
	98,46	97,18	100,00

(Meitzendorff.)

Persulfocyanure de cuivre. Cu,C²AzS².

Cuivre	35,56	35,07
Sulfocyanogène	64,21	64,93
	99,77	100,00

(Meitzendorff.)

Persulfocyanure de cuivre ammoniacal.

Cu,C²AzS²+AzH³.

Cuivre	30,54	29,48
Sulfocyanogène	»	54,54
Ammoniaque	16,01	15,98
		100,00

(Meitzendorff.)

SULFOCYANURES D'ÉTAIN.

Sel au maximum. Sn,2C²AzS².

Étain	33,43	735,29
Sulfocyanogène	66,57	1464,46
	100,00	2199,75

Sel au minimum. Sn,C²AzS².

Étain	50,10	735,29
Sulfocyanogène	49,90	732,23
	100,00	1467,52

SULFOCYANURE D'ÉTHYLE.

C^4H^5,C^2AzS^2.

	Tr.		
Carbone........	41,58	41,45	»
Hydrogène.......	5,86	5,79	»
Azote...........	»	»	16,17

	Calc.	
Carbone................	450,0	41,38
Hydrogène..............	62,5	5,74
Azote..................	177,0	16,09
Soufre.................	400,0	36,79
	1089,5	100,00

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVIII, p. 265.)

SULFOCYANURES DE FER.

Sel au maximum. $Fe^2,3C^2AzS^2$.

Fer..................	23,60	678,40
Sulfocyanogène........	76,40	2196,69
	100,00	2875,09

Sel au minimum. Fe,C^2AzS^2.

Fer...................	31,66	339,20
Sulfocyanogène.........	68,34	732,23
	100,00	1071,43

SULFOCYANURE DE LITHIUM.

L,C^2AzS^2.

Lithium...............	9,89	80,37
Sulfocyanogène.........	90,11	732,23
	100,00	812,60

SULFOCYANURE DE MAGNÉSIUM.

Mg,C^2AzS^2.

Magnésium.............	17,78	158,35
Sulfocyanogène.........	82,22	732,23
	100,00	890,58

Sulfocyanure de magnésium hydraté.

MgC^2AzS^2+4HO.

Magnésium.............	11,85	11,81
Sulfocyanogène..........	»	54,62
Eau....................	»	33,57
		100,00

(Meitzendorff.)

SULFOCYANURE DE MANGANÈSE.

Mn,C^2AzS^2.

Manganèse............	32,08	345,88
Sulfocyanogène.........	67,92	732,23
	100,00	1078,11

Sulfocyanure de manganèse hydraté.

MnC^2AzS^2+3HO.

Manganèse.............	24,15	24,43
Sulfocyanogène..........	»	51,73
Eau....................	»	23,84
		100,00

(Meitzendorff.)

SULFOCYANURES DE MERCURE.

Sel au maximum. Hg,C^2AzS^2.

Mercure.............	63,35	1265,82
Sulfocyanogène........	36,65	732,23
	100,00	1998,05

Sel au minimum. Hg^2,C^2AzS^2.

Mercure.............	77,57	2531,74
Sulfocyanogène........	22,43	732,23
	100,00	3263,97

SULFOCYANURE DE MÉTHYLE.

C^2H^3,C^2AzS^2.

	Tr.			
Carbone.	33,17	33,20	»	32,98
Hydrog..	4,22	4,14	»	4,21
Azote...	»	»	19,04	»

	Tr.		Calc.	
Carbone.	»	»	300,0	32,87
Hydrog..	»	»	37,5	4,11
Azote...	19,24	»	177,0	19,18
Soufre...	»	43,97	400,0	43,84
			914,5	100,00

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVIII, p. 263.)

SULFOCYANURES DE MOLYBDÈNE.

Sel au maximum. $Mo,2C^2AzS^2$.

Molybdène............	29,01	598,52
Sulfocyanogène........	70,99	1464,46
	100,00	2062,98

Sel au minimum. Mo,C^2AzS^2.

Molybdène.............	44,98	598,52
Sulfocyanogène.........	55,02	732,23
	100,00	1330,75

SULFOCYANURE DE NICKEL.

Ni,C^2AzS^2.

Nickel................	33,55	369,67
Sulfocyanogène.........	66,45	732,23
	100,00	1101,90

Sulfocyanure de nickel hydraté.

$Ni,C^2AzS^2+\frac{1}{2}HO$.

Nickel	31,82	31,92
Sulfocyanogène	»	63,22
Eau	»	4,86
		100,00

(Meitzendorff.)

Sulfocyanure de nickel ammoniacal.

$Ni,C^2AzS^2+2AzH^3$.

Nickel	24,80	24,15
Sulfocyanogène	»	47,83
Ammoniaque	27,15	28,02
		100,00

(Meitzendorff.)

SULFOCYANURE D'OR. $Au^2,3C^2AzS^2$.

Or	53,09	2486,00
Sulfocyanogène	46,91	2196,69
	100,00	4682,69

SULFOCYANURES DE PALLADIUM.

Sel au maximum. $Pd,2C^2AzS^2$.

Palladium	31,26	665,90
Sulfocyanogène	68,74	1464,46
	100,00	2130,36

Sel au minimum. Pd,C^2AzS^2.

Palladium	47,63	665,90
Sulfocyanogène	52,37	732,23
	100,00	1398,13

SULFOCYANURES DE PLATINE.

Sel au maximum. $Pt,2C^2AzS^2$.

Platine	45,72	1233,50
Sulfocyanogène	54,28	1464,46
	100,00	2697,96

Sel au minimum. Pt,C^2AzS^2.

Platine	62,75	1233,50
Sulfocyanogène	37,25	732,23
	100,00	1965,73

SULFOCYANURES DE PLOMB.

Sel neutre. Pb,C^2AzS^2.

	Calc.		Tr.	
Carbone	151,70	6,81	6,46	6,50
Azote	177,04	7,95	»	»
Soufre	603,48	27,11	»	»
Plomb	1294,72	58,13	»	»
	2226,94	100,00		

	Tr.			
Plomb	58,63	58,04	59,24	58,79

(Voelckel.)

Sulfocyanures de plomb.

Sel basique. $Pb^3O,2C^2AzS^2$.

	Calc.	
Carbone	303,40	5,19
Azote	354,08	6,06
Soufre	1206,96	20,67
Plomb	3883,50	66,53
Oxygène	100,00	1,55
	5847,94	100,00

	Tr.			
Carbone	5,15	»	»	»
Azote	6,01	»	»	»
Plomb	»	66,72	66,95	67,12

(Voelckel, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 330.)

Sulfocyanures de plomb.

Cyanure de soufre	35,87
Plomb	64,13
	100,00

(Liebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLI, p. 189.)

Sulfocyanure de plomb et oxyde.

Pb,C^2AzS^2+PbO,HO.

	Calc.	Tr.
Soufre	11,38	»
Carbone	4,33	4,20
Azote	5,01	»
Hydrogène	0,34	0,39
Oxygène	5,66	»
Plomb	73,28	73,78
	100,00	

(Parnell, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 151.)

SULFOCYANURE DE POTASSIUM.

K,C^2AzS^2.

Potassium	40,09	489,92
Acide	59,91	732,24
	100,00	1222,16

SULFOCYANURE DE RHODIUM.

$Rd^2,3C^2AzS^2$.

Rhodium	37,23	1302,70
Sulfocyanogène	62,77	2196,69
	100,00	3499,39

SULFOCYANURE DE SODIUM.

Sodium	28,43	290,92
Sulfocyanogène	71,57	732,23
	100,00	1023,15

SULFOCYANURE DE SODIUM.

Sodium....	27,84	27,121	27,12	27,77
Sulfocyanogène....	69,95	68,262	68,27	69,87
Perte......	2,21	4,617	4,61	2,36
	100,00	100,000	100,00	100,00

(MEITZENDORFF.)

SULFOCYANURE DE STRONTIUM.

Sr,C^2AzS^2.

Strontium..............	42,77	587,28
Sulfocyanogène.........	57,23	732,23
	100,00	1319,51

SULFOCYANURE DE STRONTIUM hydraté.

$SrC^2AzS^2,3HO$.

Strontium...............	34,36	33,84
Sulfocyanogène..........	»	45,28
Eau.....................	»	20,88
		100,00

(MEITZENDORFF.)

SULFOCYANURE DE TELLURE.

$Te,2C^2AzS^2$.

Tellure..............	35,38	801,76
Sulfocyanogène........	64,62	1464,46
	100,00	2266,22

SULFOCYANURE DE THORINIUM.

Th,C^2AzS^2.

Thorinium.............	50,43	744,90
Sulfocyanogène.........	49,57	732,23
	100,00	1477,13

SULFOCYANURE DE VANADIUM.

V,C^2AzS^2.

Vanadium.............	36,91	856,89
Sulfocyanogène........	63,09	1464,46
	100,00	2321,35

SULFOCYANURE D'YTTRIUM.

Y,C^2AzS^2.

Yttrium................	35,47	948,61
Sulfocyanogène.........	64,53	732,23
	100,00	1680,84

SULFOCYANURE DE ZINC. Zn,C^2AzS^2.

		Calc.	
Zinc...........	36,56	35,51	403,23
Sulfocyanogène..	»	64,49	732,23
		100,00	1135,46

SULFOCYANURE DE ZINC AMMONIACAL.

$Zn,C^2AzS^2+AzH^3$.

Zinc..................	30,22	29,87
Sulfocyanogène..........	»	54,25
Ammoniaque............	15,68	15,88
		100,00

(MEITZENDORFF, *R. sc. et ind.*, t. XI, p. 15.)

SULFOCYANURE DE ZIRCONIUM.

$Zr^2,3C^2AzS^2$.

Zirconium......................	27,67
Sulfocyanogène.................	72,33
	100,00

SULFOCYMÉNATE DE BARYTE.

$C^{20}H^{18},S^2O^6,BaO$.

	Calc.		Tr.		
Baryum.	856,8	24,3	»	»	»
Carbone.	1500,0	42,6	42,3	42,0	»
Hydrog.	162,5	4,6	4,7	4,7	»
Oxygène	600,0	17,1	»	»	»
Soufre..	402,3	11,4	»	»	11,6
	3521,6	100,0			

(GERHARDT et CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 107.)

SULFOHELLÉNATE DE BARYTE.

	Calc.		Tr.	
Carbone...	1450,00	»	»	»
Hydrogène.	156,25	6,1	5,9	»
Baryte. ...	425,00	16,8	»	17,8
Soufre....	200,00	»	»	»
Oxygène...	300,00	»	»	»
	2521,25			

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XII, p. 192.)

SULFOLIGNATE DE BARYTE.

	Tr.	Calc.
Carbone................	24,40	24,30
Hydrogène.............	4,30	4,50
Oxygène................	34,40	36,00
Acide sulfurique.........	18,00	18,01
Baryte.................	16,86	17,20
	97,96	100,01

(BLONDEAU DE CAROLLES, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 485.)

SULFOMANNINATE DE PLOMB.

$4PbO,2SO^3,C^6H^5O^4$.

		Tr.	
Oxyde de plomb..	67,82	88,11	88,17
Carbone.........	6,01	»	5,98
Hydrogène.......	0,83	»	0,85
Acide sulfurique..	13,37	»	13,30

SULFOMANNINATE DE PLOMB.

	Tr.	
Oxyde de plomb	87,74	87,85
Carbone	»	6,09
Hydrogène	»	0,79
Acide sulfurique	13,89	12,91

(FAVRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XI, p. 78.)

SULFOMÉSITYLATE DE CHAUX.

Acide sulfurique	1002,32	40,93
Chaux	712,00	29,07
Carbone	459,12	18,76
Hydrogène	75,00	3,06
Oxygène	200,00	8,18
	2448,44	100,00

(*Tr. de Ch.* de Dumas, t. VII, p. 107.)

SULFOMÉTHYLATE DE BARYTE.

Sulfate de baryte	58,5	58,8
Acide sulfurique	20,4	20,2
Carbone	6,1	6,1
Hydrogène	1,5	1,5
Eau	10,2	9,9
Perte ou oxygène	3,3	3,5
	100,0	100,0

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 57.)

SULFOMOLYBDATE D'ANTIMOINE.

$SbS^3,3MoS^3$.

Sulfure d'antimoine	38,07	2216,38
Acide sulfomolybdique	61,93	3606,00
	100,00	5822,38

SULFOMOLYBDATE D'ARGENT.

AgS,MoS^3.

Sulfure d'argent	56,37	1552,77
Acide sulfomolybdique	43,63	1202,00
	100,00	2754,77

SULFOMOLYBDATE DE BARYUM.

BaS,MoS^3.

Sulfure de baryum	46,82	1058,04
Acide sulfomolybdique	53,18	1202,00
	100,00	2260,04

SULFOMOLYBDATE DE BISMUTH.

BiS,MoS^3.

Sulfure de bismuth	47,54	1531,53
Acide sulfomolybdique	52,42	1202,00
	100,00	2733,53

SULFOMOLYBDATE DE CADMIUM.

CdS,MoS^3.

Sulfure de cadmium	42,76	897,93
Acide sulfomolybdique	57,24	1202,00
	100,00	2099,93

SULFOMOLYBDATE DE CALCIUM.

CaS,MoS^3.

Sulfure de calcium	27,55	457,19
Acide sulfomolybdique	72,45	1202,00
	100,00	1659,19

SULFOMOLYBDATES DE CÉRIUM.

SEL AU MAXIMUM. $Ce^2S^3,3MoS^3$.

Sesquisulfure de cérium	32,71	2898,78
Acide sulfomolybdique	67,29	2404,00
	100,00	5302,78

SEL AU MINIMUM. CeS,MoS^3.

Protosulfure de cérium	39,23	674,69
Acide	60,77	1202,00
	100,00	1876,69

SULFOMOLYBDATE DE CHROME.

$Cr^2S^3,3MoS^3$.

Sulfure de chrôme	26,60	1259,18
Acide sulfomolybdique	73,40	3606,00
	100,00	4865,18

SULFOMOLYBDATE DE COBALT.

CoS,MoS^3.

Sulfure de cobalt	32,17	530,15
Acide sulfomolybdique	67,83	1202,00
	100,00	1732,15

SULFOMOLYBDATES DE CUIVRE.

SEL AU MAXIMUM. CuS,MoS^3.

Bisulfure de cuivre	33,18	597,75
Acide sulfomolybdique	66,82	1202,00
	100,00	1799,75

SEL AU MINIMUM. Cu^2S,MoS^3.

Protosulfure de cuivre	45,23	1195,50
Acide	54,77	1202,00
	100,00	2397,50

SULFOMOLYBDATES D'ÉTAIN.

SEL AU MAXIMUM. $SnS^2,2MoS^3$.

Bisulfure d'étain	32,12	1237,61
Acide sulfomolybdique	67,88	2404,00
	100,00	3641,61

SEL AU MINIMUM. SnS,MoS^3.

Protosulfure d'étain.....	43,79	735,29
Acide................	56,21	1202,00
	100,00	1937,29

SULFOMOLYBDATES DE FER.

SEL AU MAXIMUM. $Fe^2S^3,3MoS^3$.

Sesquisulfure de fer....	26,23	1281,88
Acide sulfomolybdique..	73,77	3606,00
	100,00	4887,88

SEL AU MINIMUM. FeS,MoS^3.

Protosulfure de fer.....	31,01	539,16
Acide sulfomolybdique..	68,99	1202,00
	100,00	1741,16

SULFOMOLYBDATE DE LITHIUM.

LS,MoS^3.

Sulfure de lithium......	18,97	281,50
Acide sulfomolybdique..	81,03	1202,00
	100,00	1483,50

SULFOMOLYBDATE DE MAGNÉSIUM

MgS,MoS^3.

Sulfure de magnésium..	23,02	359,51
Acide sulfomolybdique..	76,98	1202,00
	100,00	1561,51

SULFOMOLYBDATE DE MANGANÈSE

MnS,MoS^3.

Sulfure de manganèse..	31,28	547,04
Acide sulfomolybdique..	68,72	1202,00
	100,00	1749,04

SULFOMOLYBDATES DE MERCURE.

SEL AU MAXIMUM. HgS,MoS^3.

Bisulfure de mercure....	54,96	1265,82
Acide sulfomolybdique..	45,04	1202,00
	100,00	2467,82

SEL AU MINIMUM. Hg^2S,MoS^3.

Protosulfure de mercure.	69,45	2531,64
Acide................	30,55	1202,00
	100,00	3733,64

SULFOMOLYBDATE DE NICKEL.

NiS,MoS^3.

Sulfure de nickel.......	32,20	570,83
Acide sulfomolybdique..	67,80	1202,00
	100,00	1772,83

SULFOMOLYBDATE D'OR.

$Au^2S^3,3MoS^3$.

Sulfure d'or...........	46,14	3089,48
Acide sulfomolybdique..	53,86	3606,00
	100,00	6695,48

SULFOMOLYBDATE DE PLATINE.

$PtS,2MoS^3$.

Sulfure de platine......	40,49	1635,82
Acide sulfomolybdique..	59,51	2404,00
	100,00	4039,82

SULFOMOLYBDATE DE PLOMB.

PbS,MoS^3.

Sulfure de plomb......	55,44	1495,66
Acide................	44,56	1202,00
	100,00	2697,66

SULFOMOLYBDATE DE POTASSIUM. KS,MoS^3.

Sulfure de potassium...	36,57	699,07
Sulfide molybdique.....	63,43	1202,00
	100,00	1901,07

(BERZELIUS.)

SULFOMOLYBDATE DE SODIUM.

NaS,MoS^3.

Sulfure de sodium......	29,05	492,08
Acide sulfomolybdique..	70,95	1202,00
	100,00	1694,08

SULFOMOLYBDATE DE STRONTIUM.

SrS,MoS^3.

Sulfure de strontium....	38,37	788,44
Acide................	61,63	1202,00
	100,00	1990,44

SULFOMOLYBDATE DE THORINIUM.

ThS,MoS^3.

Sulfure de thorinium...	44,04	844,90
Acide................	55,96	1202,00
	100,00	2046,90

SULFOMOLYBDATE DE VANADIUM.

$VS^2,2MoS^3$.

Sulfure de vanadium...	34,37	1056,89
Acide sulfomolybdique..	65,63	2404,00
	100,00	3460,89

SULFOMOLYBDATE D'YTTRIUM.

YS,MoS³.

Sulfure d'yttrium	33,43
Acide sulfomolybdique	66,57
	100,00

SULFOMOLYBDATE DE ZINC.

ZnS,MoS³.

Sulfure de zinc	33,46	503,23
Acide sulfomolybdique	66,54	1202,00
	100,00	1705,23

SULFOMOLYBDATE DE ZIRCONIUM.

Zr²S³,3MoS³.

Sulfure de zirconium	28,59
Acide sulfomolybdique	71,41
	100,00

SULFOMORPHIDE. $C^{34}H^{36}Az^{2}S^{2}O^{16}$.

	Tr.	Calc.	
Azote	»	28	»
Oxygène	»	128	»
Carbone	63,0	408	64,5
Hydrogène	5,8	36	5,7
Soufre	5,4	32	5,1
		632	

(Gerhardt, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3ᵉ série, t. XXIV, p. 113.)

SULFONAPHTALATE D'AMMONIAQUE.

	Tr.		Calc.
Baryte	27,57	956,9	26,67
Acide sulfurique.	30,17	1002,3	27,94
Carbone	41,90	1528,7	42,61
Hydrogène	2,87	99,8	2,78
	102,51	3587,7	100,00

(Faraday, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 87.)

SULFONAPHTALATE DE BARYTE.

BaO,$C^{20}H^{7}S^{2}O^{5}$.

	(a)	(b)	(c)
Baryte	26,58	27,570	»
Acide sulfurique	27,84	30,170	»
Carbone	43,40	41,900	29,523
Hydrogène	2,86	2,877	1,925
	100,68	102,517	31,448

(a) Liebig et Woehler, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 88. — (b) Faraday, *id.*, t. XXXIV, p. 166. — (c) Berzelius, *id.*, t. LXV, p. 293.

Sulfonaphtalate de baryte.

	Calc.	Tr.	
Baryte	956,9	27,53	27,59
Soufre	402,3	11,58	11,76
Oxygène	500,0	14,40	14,19
Carbone	1528,7	43,98	43,80
Hydrogène	87,4	2,51	2,66
	3475,3	100,00	100,00

(Regnault.)

SULFONAPHTALATE DE PLOMB.

PbO,$S^{2}O^{5}C^{20}H^{7}$.

Oxyde de plomb.	1394,5	35,64	35,75
Soufre	402,3	10,28	10,21
Oxygène	500,0	12,78	13,14
Carbone	1528,7	39,07	38,50
Hydrogène	87,4	2,23	2,40
	3912,9	100,00	100,00

(Regnault.)

SULFONAPHTALATE DE POTASSE.

	Calc.		Tr.
Potasse	589,9	18,98	19,09
Soufre	402,3	12,94	13,24
Oxygène	500,0	16,09	15,65
Carbone	1528,7	49,18	48,98
Hydrogène	87,4	2,81	3,04
	3108,3	100,00	100,00
Eau	112,4	3,61	3,93

(Regnault, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 90.)

SULFONAPHTALIDE.

Carbone	77,146	77,72
Hydrogène	5,131	5,29
Soufre	17,723	8,52
Oxygène		8,47
	100,000	100,00

SULFONAPHTALINE.

Carbone	74,974	75,317
Hydrogène	4,879	4,919
Soufre	10,000	9,911
Oxygène	10,147	9,853
	100,000	100,000

(*Tr. de Ch.* de Berzelius.)

SULFONARCOTIDE. $C^{46}H^{48}Az^{2}S^{2}O^{32}$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	59,1	552	60,2
Hydrogène	5,3	48	5,2
Soufre	3,6	32	3,5
Azote	»	28	»
Oxygène	»	256	»
		916	

(Gerhardt, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3ᵉ série, t. XXIV, p. 114.)

SULFOPHOSPHITE D'AMMONIAQUE.

Soufre	49,9
Phosphore	32,6
Ammoniaque	17,5
	100,0

(BINEAU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 266.)

SULFORUFATE DE CHAUX.

$2C^{14}H^{8}O^{6},2SO^{3}+CAO$.

Carbone	42,50	43,69
Hydrogène	4,18	4,08
Oxygène	22,78	24,50
Chaux	8,06	7,27
Acide sulfurique	22,48	20,46
	100,00	100,00

SULFORUFATE DE CHAUX.

$C^{14}H^{8}O^{6},2SO^{3},CaO$.

Carbone	33,77	34,23
Hydrogène	3,30	3,19
Oxygène	20,12	19,16
Acide sulfurique	32,37	32,04
Chaux	10,44	11,38
	100,00	100,00

SULFORUFATE DE CHAUX.

$2C^{14}H^{8}O^{6},4SO^{3}+3CaO$.

Carbone	32,53	32,37
Hydrogène	3,40	3,02
Oxygène	19,11	18,15
Acide sulfurique	30,45	30,32
Chaux	14,51	16,14
	100,00	100,00

(*Rapport ann.* de Berzelius, 1841.)

SUBFOSACCHARATE DE PLOMB.

$C^{24}H^{20}O^{20},SO^{3},4PbO$.

	Tr.			
Oxyde de plomb.	54,0	55,30	53,2	53,2
Carbone	»	18,00	18,6	»
Hydrogène	»	2,38	2,6	»
Acide sulfurique.	»	4,90	4,1	»

	Calc.	
Oxyde de plomb	5578,4	54,8
Carbone	1836,4	18,0
Hydrogène	250,0	2,4
Acide sulfurique	501,1	4,9
Oxygène	2000,0	19,9
	10165,9	100,0

(PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 170.)

SULFOSINAPISINE.

Carbone	57,920
Hydrogène	7,795
Azote	4,940
Soufre	9,657
Oxygène	19,688
	100,000

(PELOUZE, *Journ. de Pharm.*, t. XVII, p. 273.)

SULFOSULFÉTHYLATE DE BARYTE.

$C^{4}H^{5}O^{4}S^{2},BaO$.

Carbone	14,38	14,38
Hydrogène	3,05	2,93
Oxygène	18,83	18,80
Soufre	19,09	18,91
Baryte	44,65	44,98
	100,00	100,00

(LOEVIG, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841, p. 295.)

SULFOTELLURATES D'ARGENT.

SEL AU MINIMUM. AgS,TeS^{3}.

Sulfure d'argent	52,49	1552,77
Acide sulfotellurique	47,51	1405,26
	100,00	2958,03

SEL AU MAXIMUM. $3AgS,TeS^{3}$.

Sulfure d'argent	76,82	4658,31
Acide	23,18	1405,26
	100,00	6063,57

SULFOTELLURATES DE BARYUM.

SEL NEUTRE. BaS,TeS^{3}.

Sulfure de baryum	42,95	1058,04
Acide sulfotellurique	57,05	1405,26
	100,00	2463,30

BISEL. $BaS,2TeS^{3}$.

Sulfure de baryum	27,35	1058,04
Acide sulfotellurique	72,65	2810,52
	100,00	3868,56

QUADRISEL. $BaS,4TeS^{3}$.

Sulfure de baryum	15,84	1058,04
Acide sulfotellurique	84,16	5621,04
	100,00	6679,08

SEL TRIBASIQUE. $3BaS,TeS^{3}$.

Sulfure de baryum	69,31	3174,12
Acide sulfotellurique	30,69	1405,26
	100,00	4579,38

SULFOTELLURATES DE FER.

Sel neutre au maximum. $Fe^2S^3,3TeS^3$.

Sesquisulfure de fer....	23,32	1281,88
Acide sulfotellurique....	76,68	4215,78
	100,00	5497,66

Sel basique au maximum. Fe^2S^3,TeS^3.

Sesquisulfure de fer.....	47,71	1281,88
Acide................	52,29	1405,26
	100,00	2687,14

Sel au minimum. $3FeS,TeS^3$.

Protosulfure de fer......	53,57	1590,48
Acide................	46,43	1405,28
	100,00	2995,76

SULFOTELLURATES DE POTASSIUM.

Sel neutre. KS,TeS^3.

Sulfure de potassium...	32,97	699,07
Acide sulfotellurique....	67,03	1405,26
	100,00	2104,33

Bisel. $KS,2TeS^3$.

Sulfure de potassium....	19,74	699,07
Acide sulfotellurique....	80,26	2810,52
	100,00	3509,59

Quadrisel. $KS,4TeS^3$.

Sulfure de potassium....	10,95	699,07
Acide sulfotellurique....	89,05	5621,04
	100,00	6320,11

Sel basique. $3KS,TeS^3$.

Sulfure de potassium....	59,60	2097,21
Acide sulfotellurique....	40,40	1405,26
	100,00	3502,47

SULFOTELLURATES DE SODIUM.

Sel neutre. NaS,TeS^3.

Sulfure de sodium......	25,93	492,08
Acide sulfotellurique....	74,07	1405,26
	100,00	1897,34

Bisel. $NaS,2TeS^3$.

Sulfure de sodium......	14,90	492,08
Acide sulfotellurique....	85,10	2810,52
	100,00	3302,60

Quadrisel. $NaS,4TeS^3$.

Sulfure de sodium......	8,05	492,08
Acide sulfotellurique....	91,95	5621,04
	100,00	6113,12

Sel basique. $3NaS,TeS^3$.

Sulfure de sodium......	51,23	1476,24
Acide sulfotellurique....	48,77	1405,26
	100,00	2881,50

SULFOTELLURITES D'ARGENT.

Sel neutre. AgS,TeS^2.

Sulfure d'argent........	56,32	1552,77
Acide sulfotellureux....	43,68	1204,08
	100,00	2756,85

Sel basique. $3AgS,TeS^2$.

Sulfure d'argent........	79,46	4658,31
Acide sulfotellureux.....	20,54	1204,08
	100,00	5862,39

SULFOTELLURITES DE BARYUM.

Sel neutre. BaS,TeS^2.

Sulfure de baryum.....	46,77	1058,04
Acide sulfotellureux.....	53,23	1204,08
	100,00	2262,12

Bisel. $BaS,2TeS^2$.

Sulfure de baryum.....	30,52	1058,04
Acide sulfotellureux....	69,48	2408,16
	100,00	3466,20

Quadrisel. $BaS,4TeS^2$.

Sulfure de baryum.....	18,11	1058,04
Acide sulfotellureux.....	81,89	4816,32
	100,00	5874,36

Sel basique. $3BaS,TeS^2$.

Sulfure de baryum.....	72,50	3174,12
Acide sulfotellureux....	27,50	1204,08
	100,00	4378,20

SULFOTELLURITES DE FER.

Sel neutre au maximum. $Fe^2S^3,3TeS^2$.

Sesquisulfure de fer.....	26,19	1281,88
Acide sulfotellureux....	73,81	3612,24
	100,00	4894,12

Sel basique au maximum. Fe^2S^3,TeS^2.

Sesquisulfure de fer.....	51,57	1281,88
Acide sulfotellureux....	48,43	1204,08
	100,00	2485,96

Sel neutre au minimum. FeS,TeS^2.

Protosulfure de fer.....	30,98	530,16
Acide................	69,02	1204,08
	100,00	1734,24

Sel basique au minimum. $3FeS,TeS^2$.

Protosulfure de fer	57,38	1590,48
Acide	42,62	1204,08
	100,00	2794,56

SULFOTELLURITES DE POTASSIUM.

Sel neutre. KS,TeS^2.

Sulfure de potassium	36,46	699,07
Acide sulfotellureux	63,54	1204,08
	100,00	1903,15

Bisel. $KS,2TeS^2$.

Sulfure de potassium	22,30	699,07
Acide sulfotellureux	77,70	2408,16
	100,00	3107,23

Quadrisel. $KS,4TeS^2$.

Sulfure de potassium	12,55	699,07
Acide sulfotellureux	87,45	4816,32
	100,00	5515,39

Sel basique. $3KS,TeS^2$.

Sulfure de potassium	63,26	2097,21
Acide sulfotellureux	36,74	1204,08
	100,00	3301,29

SULFOTELLURITES DE SODIUM.

Sel neutre. NaS,TeS^2.

Sulfure de sodium	29,01	492,08
Acide sulfotellureux	70,99	1204,08
	100,00	1696,16

Bisel. $NaS,2TeS^2$.

Sulfure de sodium	16,97	492,08
Acide sulfotellureux	83,03	2408,16
	100,00	2900,24

Quadrisel. $NaS,4TeS^2$.

Sulfure de sodium	9,27	492,08
Acide sulfotellureux	90,73	4816,32
	100,00	5308,40

Sel basique. $3NaS,TeS^2$.

Sulfure de sodium	55,08	1476,24
Acide	44,92	1204,08
	100,00	2680,32

SULFOVINATE DE BARYTE.

$C^4H^6O^2,BaO,2SO^5$.

Hyposulfate de baryte	68,40	67,37
Huile douce de vin	12,25	12,27
Eau	19,65	20,36
	100,30	100,00

(Dumas et Boullay, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 301.)

Sulfovinate de baryte.

Sulfate de baryte	54,986
Acide sulfurique	19,720
Carbone	12,370
Hydrogène	3,060
Oxygène	9,864
	100,000

(Woehler et Liebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 424.)

Sulfovinate de baryte séché à l'air.

Sulfate de baryte	54,973
Acide sulfurique	18,895
Hydrogène bicarboné	13,410
Eau	12,722
	100,000

(Woehler et Liebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 142.)

Sulfovinate de baryte.

Baryte	39,42
Acide sulfurique	41,29
Alcool	19,29
	100,00

(Rammelsberg, *Rép. de Ch. sc. et ind.*, t. IV, p. 46.)

SULFOVINATE DE CUIVRE.

Hyposulfate de cuivre	60,38	60,83
Huile douce de vin	14,03	14,72
Eau	25,59	24,45
(Dumas et Boullay.)	100,00	100,00

Sulfovinate de cuivre.

Cuivre	20,52
Acide sulfurique	41,48
Éther	19,38
Eau	18,62
(Rammelsberg.)	100,00

SULFOVINATE DE LITHINE.

Lithine	—	9,62
Acide	—	53,43
Éther	—	24,96
Eau	—	11,99
(Rammelsberg.)		100,00

SULFOVINATE DE MAGNÉSIE.

	(1)	(2)	(3)
Magnésie	14,94	13,22	11,87
Acide	57,98	51,30	46,00
Éther	27,08	23,97	21,48
Eau	»	11,51	20,65
	100,00	100,00	100,00

(1) (2) Séché à 75°. — (3) S. cristallisé.

(Rammelsberg.)

SULFOVINATE DE MANGANÈSE.

Manganèse	18,84
Acide	42,36
Éther	19,79
Eau	19,01
	100,00

(RAMMELSBERG.)

SULFOVINATES DE PLOMB.

SEL NEUTRE.

Oxyde de plomb	45,13
Acide	32,44
Éther	15,15
Eau	7,28
	100,00

(RAMMELSBERG.)

SULFOVINATE DE PLOMB.

SEL ACIDE.

Bihyposulfate de plomb	72,20	72,07
Huile douce de vin	15,47	15,27
Eau	12,33	12,66
	100,00	100,00

(DUMAS et BOULLAY.)

SULFOVINATE DE PLOMB.

SEL BASIQUE.

Oxyde de plomb	65,47
Acide	23,53
Éther	11,00
	100,00

(RAMMELSBERG.)

SULFOVINATE DE POTASSE.

Potasse	28,84
Acide sulfurique	47,84
Carbone	13,98
Hydrogène	2,34
Eau	7,00
	100,00

(HENNELL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXV, p. 157.)

SULFOVINATE DE POTASSE.

Potasse	28,63
Acide	48,65
Éther	22,72
	100,00

(RAMMELSBERG.)

SULFOVINATE DE POTASSE ET D'AMMONIAQUE.

Sulfovinate de potasse	69,63	69,52
— d'ammoniaque	30,37	30,82
	100,00	

(RAMMELSBERG.)

SULFOVINATE DE SOUDE.

Soude	18,74
Acide	48,04
Éther	22,44
Eau	10,78
	100,00

(RAMMELSBERG.)

SULFOVINATE DE STRONTIANE.

Strontiane	30,56
Acide	47,33
Éther	22,11
	100,00

(RAMMELSBERG.)

SULFOVINATE DE ZINC.

Oxyde de zinc	22,89
Acide	45.59
Éther	21,29
Eau	10.23
	100,00

(RAMMELSBERG.)

SULFURE D'ALUMINIUM. Al^2S^3.

Aluminium	343,32	36,26
Soufre	603,48	63,74
	946,80	100,00

SULFURE D'AMYLE. $C^{10}H^{11}S^2$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	58,00	58,42	60,0	58,3
Hydrogène	9,71	10,26	11,0	10,6
Soufre	32,29	31,32	32,0	31,1
	100,00	100,00	103,0	100,0

(HENRY fils, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 248.)

SULFURES D'ANTIMOINE.

PROTOSULFURE. Sb^2S^3.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Antimoine	73,77	1612,8	100,000	72,77
Soufre	26,23	603,3	35,559	27,23
	100,00	2216,1		100,00

	(e)	(f)	(g)
Antimoine	100,00	74,1	75
Soufre	37,42	25,9	25
		100,0	100

(a) (c) (e) THOMSON, *Ann. de Ch.*, t. XCIII, p. 295. —(f) PROUST, *id.*, t. LXXX, p. 263. —(g) VAUQUELIN, *id.* — (b) (d) Calculé.

SULFURE D'ANTIMOINE.

	(a)	(b)	(c)
Antimoine	72,91	53,69	77,0
Soufre	27,09	20,00	23,0
	100,00	73,69	100,0

	(d)	(e)	(f)
Antimoine	100,00	74,06	100,00
Soufre	29,87	25,94	34,96
	129,87	100,00	134,96

(a) (b) BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 125. — (c) (d) WENTZEL, *id.*, t. XCIII, p. 141. — (e) (f) JOH. DAVY, *id.*

DEUTOSULFURE. SbS^2.

Antimoine	66,14	66,55
Soufre	33,86	33,45
	100,00	100,00

	Calc.		
Antimoine	806,4	66,7	100,0
Soufre	402,2	33,3	49,0
	1208,6	100,0	149,9

(ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 248.)

Voy. ANTIMOINE SULFURÉ.

PERSULFURE. Sb^2S^3.

Antimoine	1612,9	61,6	100,00
Soufre	1005,5	38,4	62,36
	2618,4	100,0	

SULFURE D'ANTIMOINE ET DE NICKEL.

Nickel	29,43
Fer	1,83
Antimoine	50,84
Arsenic	2,65
Soufre	17,38
	102,13

(RAMMELSBERG, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 280.)

SULFURE D'ANTIMOINE ET DE SODIUM.

Sulfure sodique	23,44	22,76	23,267
Sulfide antimonique	41,43	41,57	41,277
Eau	34,62	35,73	35.456
	99,49	100,06	100,000

(KIRCHER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

SULFURE D'ARGENT.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Argent	87,032	1351,6	87,05	85
Soufre	12,968	201,1	12,95	15
	100,000	1552,7	100,00	100

(a) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXIX, p. 132. — (b) KLAPROTH, *id.*, t. LXXXII, p. 263. — (c) VAUQUELIN, *id.* — (d) VANDEN BROECK, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 328.

SULFURE D'ARGENT.

	(e)	(f)	(g)
Argent	87,27	87,04	135
Soufre	12,73	12,96	20
	100,00	100,00	155

(e) (f) (g) MARCET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 125.

Voy. ARGENT SULFURÉ.

SULFURES D'ARSENIC.

	(a)	(c)	(d)	(b)
Arsenic	57	940,77	48,08	27,62
Soufre	43	1005,80	51,92	30,00
	100	1946,57	100,00	57,62

(a) VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 263. — (b) LAUGIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 125. — (c) (d) Calculé.

SULFURE D'ARSENIC jaune artificiel.

Soufre	42
Arsenic	58
	100

(LAUGIER, *Ann. de Ch.*, t. LXXXV, p. 59.)

SULFURE D'ARSENIC rouge naturel ou réalgar.

Arsenic	100,00
Soufre	43,67

SULFURE D'ARSENIC jaune naturel ou orpiment.

Arsenic	100,00
Soufre	61,66

(LAUGIER et KLAPROTH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 243.)

Voy. ARSENIC SULFURÉ.

SESQUISULFURE. Ar_2S^3.

Syn. : *Orpiment*.

Arsenic	940,77	60,92
Soufre	603,48	39.08
	1544,25	100,00

MONOSULFURE.

Syn. : *Réalgar*.

Arsenic	470,38	70,04
Soufre	201,16	29,96
	671,54	100,00

SOUS-SULFURE d'arsenic. AS^6S.

Arsenic	5644,56	96,56
Soufre	201,16	3,44
	5845,72	100,00

SULFURE D'AZOTE. AzS^5.

Soufre	603,48	77,32
Azote	177,32	22,68
	780,80	100,00

(LECANU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 97.)

SULFURE DE BARYUM. BaS.

Baryum	856,93	80,98
Soufre	201,16	19,02
	1058,09	100,00

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 233.)

SULFURE DE BARYUM ET DE CUIVRE.

Sulfure de baryum	45,0
— de cuivre	55,0
	100,0

(BERTHIER.)

SULFURE DE BARYUM ET DE FER.

Sulfure de baryum	62,6
Protosulfure de fer	37,4
	100,0

(BERTHIER.)

SULFURE DE BARYTE.

Soufre	34,5
Baryte	65,5
	100,00

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 13.)

SULFURE DE BENZOYLE.

Carbone	1071,28	69,77
Hydrogène	62,50	4,06
Oxygène	200,00	13,03
Soufre	201,16	13,14
	1534,94	100,00

(*Tr. de Ch.* de Dumas, t. V, p. 211.)

SULFURE DE BISMUTH. Bi^2S^3.

	(a)	(b)	(c)
Bismuth	81,62	26,60	86,35
Soufre	18,49	6,03	20,00
	100,11	32,63	106,35

	(d)	(e)	(f)	(g)
Bismuth	68,25	85,0	60,0	81,619
Soufre	31,75	15,0	40,0	18,381
	100,00	100,0	100,0	100,000

(*a*) (*b*) (*c*) BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 125. — (*d*) VAUQUELIN, *id.*, t. LXXX, p. 263. — (*e*) WENZEL, *id.* — (*f*) SAGE, *id.* — (*g*) LAGERJHELM, *id.*, t. XCIV, p. 169.

SULFURE DE BISMUTH.

	(h)	(i)	(j)
Bismuth	80,98	2660,75	81,51
Soufre	18,72	603,48	18,49
	99,70	3264,23	100,00

(*h*) ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXV, p. 201. — (*i*) (*j*) Calculé.

SULFURE BISMUTHIQUE. Bi^2S^2.

Bismuth	86,34	86,865
Soufre	13,50	13,135
	99,84	100,000

(*Rapp. ann.* de Berzelius, 1844.)

SULFURE DE CACODYLE. C^4H^6AsS.

Carbone	20,49	20,35	20,1
Hydrogène	5,02	5,04	4,9
Arsenic	62,32	»	61,8
Soufre	12,17	»	13,2
	100,00		100,0

(BUNSEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3ᵉ série, t. VI, p. 183.)

SULFURE DE CADMIUM.

Cadmium	696,7	77,6	100,00
Soufre	201,1	22,4	28,87
	897,8	100,0	

(STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 82.)

SULFURE DE CALCIUM. CaS.

Calcium	256,03	56,02
Soufre	201,16	43,98
	457,19	100,00

SULFURE DE CALCIUM ET DE CUIVRE.

Sulfure de calcium	33
— de cuivre	67
	100

(BERTHIER.)

SULFURE DE CALCIUM ET DE FER.

Sulfure de calcium	49
Protosulfure de fer	51
	100

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 249.)

SULFURE DE CARBONE. CS^2.

Soufre	201,16	84,23
Carbone	37,66	15,77
Sulfure	238,82	100,00

SULFURE DE CARBONE.

	(a)	(b)	(c)
Carbone	14,0	15,17	16,205
Soufre	86,0	84,84	83,795
	100,0	100,01	100,000

	(d)	(e)
Carbone	37,66	15,77
Soufre	201,16	84,23
	238,82	100,00

(a) THÉNARD et VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 230. — (b) BERZELIUS et MARCET, *id.* — (c) COUERBE, *id.* — (d) (e) Calculé.

SULFURE DE CARBONE de Lampadius obtenu en distillant avec du charbon des pyrites martiales.

Carbone	28,49
Soufre	58,67
Hydrogène	5,86
Azote	6,98
	100,00

(CLUZEL, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIII, p. 265.)

SULFIDE CARBONIQUE ET CHLORE. $C^2S^2Cl^2$.

	Tr.	Calc.
Carbone	10,72	10,449
Soufre	32,16	27,981
Chlore	56,76	61,570
	99,64	100,000

(WOEHLER et KOLLER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844.)

SULFURE DE CÉRIUM.

Cérium	574,696	74	100,00
Soufre	201,200	26	35,13
	775,896	100	135,13

(MOSANDER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIII, p. 110.)

SULFURE DE CHAUX.

	(1)	(2)	(3)
Soufre	19,5	63	26
Chaux	80,5	37	74
	100,0	100	100

(1) (2) Voie humide. — (3) Voie sèche.

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 37.)

SULFURE DE CHROME. CrS^3.

Chrôme	703,6	53,8	100,0
Soufre	603,3	46,2	85,5
	1306,9	100,0	

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV, p. 301.)

SULFURES DE COBALT.

PROTOSULFURE. CoS.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Cobalt	369	64,7	100,00	50
Soufre	201	35,3	54,51	20
	570	100,0	154,51	70

(a) (b) (c) MIDDLETON, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847. — (d) PROUST, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 125.

SESQUISULFURE. Co^2S^3.

Cobalt	738	55
Soufre	603	45
	1341	100

BISULFURE. CoS^2.

Cobalt	369	47,9	100,00
Soufre	402	52,1	109,02
	771	100,0	

Voy. COBALT SULFURÉ.

SULFURES DE CUIVRE.

PROTOSULFURE. Cu^2S.

	(1)	(2)	(a)
Cuivre	792	79,7	77,1
Soufre	201	20,3	19,4
	993	100,0	96,5

	(b)	(c)	(d)
Cuivre	79,7	78,69	78,0
Soufre	20,0	21,31	20,0
	99,7	100,00	98,0

(a) (b) MAUMENÉ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVIII, p. 313. — (c) VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 263. — (d) PROUST, *id.* — (1) (2) Calc.

DEUTOSULFURE. CuS.

Cuivre	395,6	66,3	40
Soufre	201,1	33,7	20
	596,7	100,0	60

(CHENEVIX, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 125.)

SULFURE DE CYANOGÈNE. C^2AzS.

Carbone	20,03	150,66
Azote	24,28	177,26
Soufre	55,69	402,32
	100,00	730,24

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 34.)

SULFURE DE CYANOGÈNE.

Carbone	19,10	19,24	19,04
Hydrogène	1,56	1,60	1,58
Azote	22,28	22,44	22,22
Soufre	50,88	50,88	50,80
Oxygène	»	»	6,36
			100,00

(JAMIESON, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 334.)

SULFURE DE CYANOGÈNE. C^4Az^2S.

		Tr.
Cyanogène	75,52	76,08
Soufre	24,48	23,92
	100,00	100,00

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIX, p. 203.)

SULFURE D'ÉLAINE. $C^3H^3S^2$.

Carbone	26,13	26,37
Hydrogène	4,74	4,30
Soufre	69,87	69,33
	100,74	100,00

(LOEWIG et WEIDMANN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

SULFURES D'ÉTAIN.

PROTOSULFURE. SnS.

	(a)	(b)	(c)	(d)	(e)
Étain.	735	78,5	100,00	85	85,9
Soufre	201	21,5	27,35	15	14,1
	936	100,0	127,35	100	100,0

(a) (b) (c) PELLETIER, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 263. — (d) VAUQUELIN, *id.* — (e) Calculé.

Voy. ÉTAIN SULFURÉ.

SESQUISULFURE. Sn^2S^3.

Étain	1470	71,1	100,00
Soufre	603	28,9	44,72
	2073	100,0	

BISULFURE. SnS^2.

Syn. : *Or mussif.*

Étain	735,29	64,63	100,0
Soufre	402,32	35,37	54,7
	1137,61	100,00	154,7

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVII, p. 77.)

SULFURES D'ÉTHYLE.

PROTOSULFURE.

Éthyle	368,140	64,66
Soufre	201,165	35,34
	569,305	100,00

(*Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 325.)

BISULFURE. $C^4H^5S^2$.

Carbone	39,381	39,70
Hydrogène	8,266	8,08
Soufre	52,648	52,22
	100,295	100,00

(MITSCHERLICH, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

SULFURES DE FER.

PROTOSULFURE. FeS.

	(a)	(b)	(c)
Fer	339,21	62,77	100,00
Soufre	200,00	37,23	59,31
	539,21	100,00	159,31

	(d)	(e)	(f)
Fer	62,5	34,5	63,0
Soufre	37,5	20,0	37,0
	100,0	54,5	100,0

(a) (b) (c) (d) PROUST, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 125. — (e) THÉNARD, *id.* — (f) BERZELIUS, *id.*, t. LXXVIII, p. 127.

PERSULFURE. FeS^2.

Fer	339,21	45,74	100,00
Soufre	402,00	54,26	118,62
	741,21	100,00	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXVIII, p. 150.)

SULFURE MAGNÉTIQUE OU PYRITE. Fe^7S^8.

Fer	59,85	2373
Soufre	40,15	1608
	100,00	3981

SULFURE MAGNÉTIQUE OU PYRITE. En réduisant le sulfate de fer par le gaz hydrogène, on obtient le sulfure Fe^8S.

Fer	2717	93,1	100,000
Soufre	201	6,9	7,422
	2918	100,0	

SULFURE MAGNÉTIQUE OU PYRITE. Sesquisulfure obtenu en faisant passer de l'acide hydrosulfurique sur du peroxyde hydraté. Fe^2S^3.

Fer	678	52,9
Soufre	603	47,1
	1281	100,0

SULFURE MAGNÉTIQUE OU PYRITE. Variété de sulfure magnétique. Fe^3S^4.

Protosulfure	1080	Fer...	1017	55,8
Bisulfure...	741	Soufre.	804	44,2
	1821		1821	100,0

Sulfure magnétique ou pyrite. En réduisant le protosulfate neutre anhydre par l'hydrogène sulfuré, on a le sulfure Fe^2S.

Fer	77,13	100,00
Soufre	22,87	29,65
	100,00	

(Vauquelin, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 263.)

Sulfure de fer et de calcium.

Sulfure de fer	51
— de calcium	49
	100

(Berthier, *Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 192.)

SULFURE D'IRIDIUM. IS^2.

Iridium	1233,2	75,4
Soufre	402,3	24,6
	1635,5	100,0

SULFURES DE MANGANÈSE.

Protosulfure. MnS.

Manganèse	63,88	100,00	355,887
Soufre	36,12	56,32	201,160
	100,00		557,047

(Berthier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 240.)

Sous-sulfure. Mn^2S.

Manganèse	74,5
Soufre	25,5
	100,0

(Vauquelin, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 263.)

Sulfure de manganèse et de sodium.

Sulfure de manganèse	74
— de sodium	26
	100

Voy. Manganèse sulfuré.

SULFURES DE MERCURE.

Protosulfure. Hg^2S.

Mercure	2531,6	92,64	100,00
Soufre	201,3	7,36	7,95
	2732,9	100,00	

Deutosulfure. HgS.

Syn : *Cinabre ; vermillon.*

	(1)	(2)	(3)
Mercure	1265,8	86,5772	86,3
Soufre	201,1	13,4228	13,7
	1466,9	100,0000	100,0

(1) (2) (3) Armand Séguin, *Ann. de Ch.*, t. XC, p. 259.

Deutosulfure.

	(4)	(5)	(6)
Mercure	86,777	100,0	86,211
Soufre	13,533	15,9	13,789
	100,310	115,9	100,00

(4) (5) Armand Séguin, *Ann. de Ch.*, t. XC, p. 259. — (6) Erdman et Marchand, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 267.

Voy. Mercure sulfuré.

SULFURE DE MÉTHYLE. C^2H^3S.

			Calc.
Hydrogène	37,44	9,56	9,85
Carbone	152,88	39,05	39,39
Soufre	201,16	51,39	»
	391,48	100,00	

(Regnault, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXI, p. 391.)

Sulfure de méthyle. $C^2H^3S^4$.

	Tr.			
Carbone	25,57	25,36	»	25,45
Hydrogène	6,30	6,34	»	6,40
Soufre	»	»	67,90	»

	Calc.	
Carbone	150,0	25,53
Hydrogène	37,5	6,38
Soufre	400,0	68,09
	587,5	100,00

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVIII, p. 259.)

Sulfure de méthyle. $C^2H^3S^6$.

	Tr.		
Carbone	19,70	»	19,26
Hydrogène	4,85	»	4,80
Soufre	»	75,6	»

	Calc.	
Carbone	150,0	19,05
Hydrogène	37,5	4,76
Soufre	600,0	76,19
	787,5	100,00

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVIII, p. 260.)

SULFURES DE MOLYBDÈNE. MoS^2.

Molybdène	598,520	59,8	100
Soufre	402,200	40,2	67
	1000,720	100,0	

Sulfure de molybdène. MoS^3.

Molybdène	598,52	49,79	100,0
Soufre	603,60	50,21	100,5
	1202,12	100,00	

Sulfure de molybdène. MoS^2.

Molybdène....	598,52	42,65	100,00
Soufre........	804,40	57,35	134,46
	1402,92	100,00	

(Bucholz, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 125. — Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIII, p. 413.)

SULFURES DE NICKEL.

Protosulfure. NiS.

Nickel........	369,75	64,58	100,00
Soufre........	201,16	35,42	54,41
	570,91	100,00	

Sous-sulfure. Ni^2S.

Nickel..........	739,50	79,7	10,0
Soufre..........	201,16	20,3	27,0
	940,66		

(Proust, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 125.)

Voy. Nickel sulfuré.

Sous-sulfure. Ni^5S^2.

	Tr.	Calc.
Nickel..................	100,0	100
Soufre..................	41,3	40

(Lassaigne, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI, p. 258.)

SULFURES D'OR.

Protosulfure. AuS.

Or...........	248,006	92,51	100,0
Soufre........	201,160	7,49	8,9
	449,166		

Deutosulfure. AuS^3.

	Calc.		(*a*)	(*b*)
Or......	248,006	80,47	80,39	82
Soufre...	603,480	19,53	19,61	18
	851,486	100,00	100,00	100

(*a*) Oberkampf, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 144. — (*b*) Bucholz, *id.*

SULFURE D'OSMIUM.

Protosulfure. Os^2S^5.

Osmium........	2488,42	71,1	100,0
Soufre.........	1005,80	28,9	40,6
	3494,22	100,0	

Persulfure. OsS^4.

Osmium........	1244,21	60,7	100,0
Soufre.........	804,64	39,3	64,7
	2048,85	100,0	

SULFURE DE PALLADIUM.

Palladium........................	76,8
Soufre...........................	23,2
	100,0

SULFURE DE PHOSPHORE. Voyez Phosphure de soufre.

SULFURES DE PLATINE.

Protosulfure. PtS.

Platine..........	1233,2	85,8	100,0
Soufre..........	201,1	14,2	16,5
	1434,3	100,0	

Deutosulfure. PtS^2.

Platine..........	1233,2	75,41	030
Soufre...........	402,2	24,59	33
	1635,4	100,00	

SULFURES DE PLOMB.

Protosulfure de plomb. PbS.

	(1)	(2)	(3)
Plomb..........	1294,5	86,0	86,55
Soufre..........	201,1	14,0	13,45
	1495,6	100,0	100,00

	(4)	(5)	(6)
Plomb.........	86,23	100,00	129,5
Soufre.........	13,77	15,54	20,0
	100,00	115,54	149,5

(1) (3) (5) Berzelius, *Ann. de Ch.*, t. LXXIX, p. 116. — (2) Proust, *id.*, t. LXXX, p. 263. — (4) Vauquelin, *id.* — (6) Berzelius, *id.*, t. III, p. 125.

Sous-sulfure de plomb, Pb^2S.

Plomb.........	2589,0	92,8	100,00
Soufre.........	201,1	7,2	7,77
	2790,1	100,0	

SULFURES DE POTASSIUM.

Protosulfure. KS.

Potassium............	487,915	70,89
Soufre................	201,160	29,11
	689,075	100,00

Bisulfure. KS^2.

Potassium..............	487,91	54,82
Soufre.................	402,32	45,18
	890,23	100,00

Trisulfure. KS^3.

Potassium..............	487,91	44,72
Soufre.................	603,48	55,28
	1091,39	100,00

Autre SULFURE. K^2S^7.

Potassium	487,91	40,93
Soufre	704,04	59,07
	1191,95	100,00

QUADRISULFURE. KS^4.

Potassium	487,91	37,75
Soufre	804,64	62,25
	1292,55	100,00

Autre SULFURE K^2S^9.

Potassium	487,91	35,02
Soufre	905,20	64,98
	1393,11	100,00

QUINTISULFURE. KS^5.

Potassium	487,915	32,67
Soufre	1005,800	67,33
	1493,715	100,00

HYDROSULFATE DE SULFURE DE POTASSIUM.

KS,SH.

Sulfure de potassium	689,07	76,39
Acide hydrosulfurique	213,64	23,61
	902,71	100,00

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 24.)

SULFURE DE POTASSIUM ET DE BARYUM.

Sulfure de potassium	35,7
— de baryum	64,3
	100,0

SULFURE DE POTASSIUM ET DE CUIVRE.

Sulfure de potassium	55
— de cuivre	45
	100

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 244.)

SULFURE DE RHODIUM.

Rhodium	651,4	76,4
Soufre	201,1	23,6
	852,5	100,0

SULFURE DE SÉLÉNIUM. SeS^2.

Sélénium	495,91	55,2
Soufre	402,32	44,8
	898,23	100,0

SULFURES DE SODIUM.

PROTOSULFURE ANHYDRE. NaS.

Sodium	59,12	290,90
Soufre	40,88	201,16
	100,00	492,06

NaS+9HO.

Sodium	19,34	290,90
Soufre	13,37	201,16
Eau	67,29	1012,32
	100,00	1504,38

Autre. NaS+5HO.

Sodium	27,59	290,90
Soufre	19,08	201,16
Eau	53,33	562,40
	100,00	1054,46

BISULFURE. NaS^2.

Sodium	41,96	290,91
Soufre	58,04	402,32
	100,00	693,23

TRISULFURE. NaS^3.

Sodium	32,52	290,91
Soufre	67,48	603,48
	100,00	894,39

QUADRISULFURE. NaS^4.

Sodium	26,55	290,92
Soufre	73,45	804,64
	100,00	1095,56

QUINTISULFURE. NaS^5.

Sodium	22,43	290,91
Soufre	77,57	1005,81
	100,00	1296,72

(KISCHER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

SULFURE DE SODIUM ET D'ANTIMOINE.

Sulfure d'antimoine	77
— de sodium	23
	100

SULFURE DE SODIUM ET DE CALCIUM

Sulfure de sodium	26
— de calcium	74
	100

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 245.)

SULFURE DE SOUDE.

Soufre	62
Soude	38
	100

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 33.)

SULFURE DE STRONTIUM.

Strontium	547,30	73,13
Soufre	201,16	26,87
	748,46	100,00

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 233.)

SULFURE DE TANTALE.

Tantale......	2307,43	79,27	100,00
Soufre.......	603,60	20,73	26,10
	2911,03	100,00	

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 92.)

SULFURE DE TITANE.

	(*a*)	(*b*)	(*c*)	(*d*)
Titane..	303,662	43	100,00	49,17
Soufre..	402,200	57	132,56	50,83
	705,862	100	232,56	100,00

(*a*) (*b*) (*c*) BERZELIUS, *Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 106. — (*d*) H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 372.

SULFURES DE TUNGSTÈNE.

PROTOSULFURE. WS^2.

Tungstène........	1183,0	74,62	100
Soufre...........	402,2	25,38	34
	1585,2	100,00	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 14.)

PERSULFURE. WS^3.

Tungstène........	1183,0	66,22	100
Soufre...........	603,6	33,78	51
	1786,6	100,00	

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 63.)

SULFURES DE VANADIUM.

PROTOSULFURE.

Vanadium........	855,84	68,02	100
Soufre...........	201,16	31,98	47
	1057,00	100,00	

BISULFURE.

Vanadium......	855,84	58,65	100,0
Soufre.........	402,32	41,35	70,5
	1258,16	100,00	

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 30.)

SULFURE DE ZINC.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Zinc......	66,7	100,0	41,0	67,19
Soufre.....	33,3	50,0	20,0	32,81
	100,0	150,0	61,0	100,00

	(5)	(6)	(7)
Zinc.........	100,00	214,40	403,32
Soufre.......	48,84	100,00	201,16
	148,84	314,40	604,48

(1) (2) S. provenant de la calcination du sulfate de zinc dans un creuset brasqué, par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 237. — (3) S. par GAY-LUSSAC, *id.*, t. III, p. 125. — (4) (5) (6) Sulfure de zinc naturel ou *blende*, par THOMSON, *Ann. de Ch.*, t. XCIII, p. 167. — (7) Calculé.

SUMAC. *Rhus conara* de Linnée.

Gallate de magnésie.
Nitrate de potasse.
Chlorure de sodium.
Sulfate de chaux.
Mucilage.

(BARTHOLDI, *Ann. de Ch.*, t. XII, p. 305.)

SUREAU.

Acide malique.
Nitrate de potasse.
Oxalate de chaux.

(BRACONNOT, *Ann. de Ch.*, t. LXX, p. 268.)

SUREAU. Écorce.

Acide viburique Traces d'huile essentielle	} volatils et obtenus par distillation.
Résine neutre indifférente.	
Matière grasse acide contenant du soufre Cire végétale Chlorophylle	} contenues dans l'extrait éthéré.
Tannin Sucre de raisin	} extrait alcoolique.
Albumine végétale Gomme Matière extractive Fécule Pectine	} extrait aqueux.
Malates de potasse et de chaux.	
Sulfates — —	
Chlorure de potassium.	
Phosphates de chaux et de magnésie.	
Fer et silice.	

(KROEMER, *R. sc. et ind.*, t. XXVI, p. 339.)

SUREAU. Cendres.

Sels alcalins.

Acide carbonique.................	24,0
— sulfurique..................	6,4
— muriatique.................	0,4
Silice............................	0,2
Potasse....................... Soude.........................	} 67,0
	98,0

Matières insolubles.

Acide carbonique................	31,4
— phosphorique..............	8,3
Silice...........................	3,2
Chaux...........................	49,2
Magnésie........................	2,5
Oxyde de fer....................	1,1
— de manganèse..............	1,8
Charbon.........................	»
	97,5
Phosphate de chaux...............	13,6
— de fer..................	2,7

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 262.)

NITE. Voy. Plomb sulfato-tricar-
ıté.

ANE. Voy. Tellure natif.

ANITE. Voy. Tellure natif.

LÉSITE. Voy. Scorodite.

VIE.

mine sous un état particulier....	34
mine ordinaire................	13
ate de soude..................	5
ɔnate de soude................	2
phate de chaux...............	1 à 2
....	232
	288

ɜuERON, *Ann. de Ch.*, t. XIV, p. 130.)

Synovie humaine.

Albumine pour la plus grande partie.
Matière grasse.
Matière animale soluble dans l'eau.
Soude.
Chlorures de sodium et de potassium.
Phosphate et carbonate de chaux.

(Lassaigne et Boissel, *Journ. de Pharm.*, t. VIII, p. 206.)

Synovie d'un cheval.

Albumine soluble................	6,40
Matière animale qui ne se concrète pas, avec du carbonate et de l'hydrochlorate de soude..........	0,60
Phosphate de chaux.............	0,15
Sel ammoniacal et phosphate de soude	traces
Eau.........................	92,80
(John, *Écrits ch.*, t. VI, p. 146.)	99,95

T

AC.

grande quantité de matière animale de
ıture albumineuse.
ıte de chaux, avec excès d'acide.
e acétique.
ate et muriate de potasse en quantité
ıtable.
matière rouge soluble dans l'alcool et
ɔau.
iate d'ammoniaque.
ɔrincipe âcre, volatil, incolore, soluble
ıns l'eau et l'alcool.

ɪQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXXI, p. 155.)

C.

ɔtine.......................	6,0
ɔtianine....................	1,0
·actif faiblement amer.........	284,0
A reporter.....	291,0
Report....	291,0
Gomme mêlée d'un peu de malate calcique......................	114,0
Résine verte....................	26,1
Albumine végétale...............	26,0
Substance analogue au gluten......	104,8
Acide malique...................	51,0
Malate ammonique...............	12,0
Sulfate potassique...............	4,8
Chlorure potassique..............	6,3
Potasse qui se trouvait combinée avec de l'acide malique et de l'acide nitrique.......................	9,5
Phosphate calcique..............	16,6
Chaux qui était unie à l'acide malique	24,2
Silice.........................	8,8
Fibre ligneuse..................	496,9
Amidon........................	traces
Eau...........................	8808,0
	10000,0

(Posselt et Reimann, *Tr. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 146.)

TABAC. Cendres de tabac de Hongrie.

Potasse.....	23,33	22,90	22,63	14,48	5,77	13,62	6,28	6,01	7,35	6,55
Soude......	1,81	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Chaux......	22,19	18,51	25,29	22,16	30,08	0,19	»	»	»	»
Magnésie....	5,79	5,79	5,93	12,51	9,80	30,99	31,98	31,74	27,09	27,44
Chlorure sodiq.	0,73	4,44	7,59	9,07	2,27	7,71	9,46	10,01	10,31	7,46
— potassique	»	»	3,98	3,12	6,00	2,46	2,99	2,06	4,38	1,54
Phosphate ferrique.....	7,04	4,50	5,19	5,41	4,27	3,06	{2,88 3,37	2,10 4,32	2,05 5,19	1,74 3,69
— calcique.	»	»	»	»	»	4,16	»	»	»	»
Sulfate —	5,16	4,50	5,22	8,04	5,60	3,92	4,34	3,94	6,46	3,00
Silice.......	14,46	13,73	5,35	4,75	6,54	3,58	3,59	4,03	5,72	7,04
Ac. carboniq.	10,45	9,41	14,78	15,90	15,09	21,95	22,69	17,08	17,39	17,49
Charbon et sable.....	10,31	13,50	4,73	6,46	13,72	8,04	11,62	19,36	13,80	23,75
	100,97	97,28	100,69	101,90	99,14	99,68	99,20	100,65	99,74	99,70

(WILL et FRÉSÉNIUS, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 68.)

TABAC. Composition des cendres, après déduction de l'acide carbonique, du charbon et du sable.

Potasse.....	29,08	30,67	27,88	18,20	8,20	19,55	9,68	9,37	11,37	11,21
Soude......	2,26	»	»	»	»	0,27	»	»	»	»
Chaux......	27,67	24,79	31,16	27,86	42,77	44,49	49,28	49,44	39,53	47,03
Magnésie....	7,22	8,57	7,31	15,73	13,93	11,07	14,53	15,58	15,04	12,77
Chlorure sodiq.	0,91	5,95	9,34	11,41	3,22	3,54	4,66	3,20	6,39	2,58
— potassique	»	»	4,90	3,92	8,63	»	4,44	3,27	2,99	2,97
Phosphate ferrique.....	8,78	6,03	6,39	6,80	6,07	4,34	5,19	6,72	7,56	6,30
— calcique	»	»	»	»	»	5,97	»	»	»	»
Sulfate de chaux	6,43	5,60	6,43	10,11	7,96	5,63	6,68	6,14	9,42	5,11
Silice.......	17,65	18.39	6,59	5,97	9,22	5,14	5,54	6,28	8,34	12,03
	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,64	100,00

(WILL et FRÉSÉNIUS, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 68.)

TABASHEER.

Silice	70
Chaux, potasse, eau et matière végétale	30
	100

(FOURCROY et VAUQUELIN.)

Silice	72
Chaux, alumine, oxyde de fer, matière végétale et eau	8
Perte consistant probablement en potasse	20
	100

(JOHN, *Écrits chim.*, t. III, p. 1.)

TACHYLITE du Vogelsgebirge.

Silice	50,220
Acide titanique	1,415
Alumine	17,839
A reporter	69,474
Report	69,474
Chaux	8,247
Soude	5,185
Potasse	3,866
Magnésie	3,374
Protoxyde de fer	10,266
— de manganèse	0,397
Eau ammoniacale	0,497
	101,306

(KLETT, *Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 783.)

TAFELSPATH. Voy. WOLLASTONITE.

TAGILITE.

Oxyde de cuivre	61,29
Acide phosphorique	26,44
Eau	10,77
Oxyde ferrique	1,50
	100,00

(HERMANN, *Rev. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 351.)

TALC.

Syn. : *Schiste talqueux ; pierre ollaire.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	62,58	63,0	58,2	61,75
Magnésie	35,40	33,6	32,2	31,68
Oxyde ferreux	1,98	»	4,6	1,70
Eau	0,04	3,4	3,5	4,83
	100,00	100,0	98,5	99,96

(1) T. de Chamouny, par MARIGNAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. X, p. 433. — (2) T. du Zillerthal, par BEUDANT. — (3) T. du Petit-Saint-Bernard, par BERTHIER. — (4) T. de Rhode-Island, par DELLESSE, *C. R.*, t. XXII.

TALC. SCHISTE TALQUEUX.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice	57,83	62,8	62,80	45,60	50,20	40,695	62,0	50,0
Magnésie	25,58	32,4	31,92	16,10	35,90	18,150	27,0	30,0
Oxyde ferreux	9,45	1,6	1,10	5,40	2,36	5,250	3,5	3,0
Alumine	7,06	1,0	0,60	25,10	»	»	1,5	8,0
Eau et potassium	»	2,3	1,92	»	2,45	0,600	6,0	»
Soude	»	»	»	»	»	1,230	»	»
— et potasse	»	»	»	6,50	8,45	11,163	»	»
Carbonate de chaux	»	»	»	»	»	22,740	»	chaux 9,0
	99,92	100,1	98,34	98,70	99,36	99,828	100,0	

(1) S. de Hofgastein, par RAMMELSBERG, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 534. — (2) S. de Greimer, par COBEL, *id.* — (3) S. de Proussiansk, par le même, *id.* — (4) S. de Ciray, par VAUQUELIN, *id.* — (5) S. du Saint-Gothard, par SCHAFHAULT, *id.* — (6) S. du Zillerthal, par le même, *id.* — (7). Talc laminaire flexible, par VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XLIX, p. 77. — (8) S. du mont Saint-Gothard, par STRUVE, *id.*, t. VIII, p. 326.

TALC. Pierre ollaire.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Potasse	»	»	2,75	»	0,50	»	»
Silice	38,12	48,0	62,00	55,6	»	60,20	51,40
Magnésie	38,54	1,5	30,50	19,7	0,75	»	»
Oxyde ferreux	15,62	6,0	2,50	11,7	»	3,55	4,00
Chaux	0,41	1,5	»	8,1	4,00	trace.	3,00 et magnésie.
Alumine	6,66	37,0	»	1,7	81,75	30,83	33,16
Acide fluorique	0,41	»	»	»	»	»	»
Eau	»	5,0	»	2,6	13,50	5,00	»
Perte	»	»	0,50	»	»	»	8,44
	99,76	99,0	98,25	99,4	100,50	99,58	100,00

(1) T. par WIEGLER, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 536. — (2) T. par CHENEVIX, *Ann. de Ch.*, t. XXVIII, p. 200. — (3) T. lamelleux de Saint-Gothard, par KLAPROTH, *id.*, t. LXX, p. 103. — (4) T. de Saint-Bernard, par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1821, p. 451. — (5) T. blanc terreux de Freyberg, en Saxe, par JOHN, *Ann. de Ch.*, t. LXII, p. 262 et 264. — (6) T. jaune terreux de Merowitz (Bohême), par le même, *id.* — (7) T. de Fahlun en Suède, par GAHN et BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 417.

TALC ÉCAILLEUX. Voy. NACRITE.

TALC GLAPHIQUE. Voy. AGALMATOLITE.

TALC GRANULAIRE. Voy. NACRITE.

TALC HYDRATÉ. Voy. MAGNÉSIE HYDRATÉE.

TALC STÉATITE. Voy. STÉATITE.

TALC ZOGRAPHIQUE. Voy. TERRE DE VÉRONE.

TALCAPATITE de Russie.

Chaux	37,50
Magnésie	7,74
Acide phosphorique	39,02
Acide sulfurique	2,10
Chlore	0,91
Oxyde de fer	1,00
Fluor et perte	2,23
Matière insoluble	9,50
	100,00

(HERMANN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 207.)

TALCITE. Voy. NACRITE.

TALKSTEINMARK. Voy. ANDALOUSITE.

TAMARINS.

Tartrate acide de potasse	300
Gomme	432
Sucre	1152
Gelée	576
Acide citrique	864
— tartarique	144
— malique	40
Matière féculente	2880
Eau	3364
	9752

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. V, p. 104.)

TAN. Voy. JUSÉE.

TANAISIE.

Sulfate de potasse	3,3
Muriate —	9,0
Carbonate —	16,7
Silice	16,5
Carbonate de chaux	43,4
Phosphate de chaux	10,0
Magnésie	0,2
Oxyde de fer	0,7
— de manganèse	0,2
	100,0

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 268.)

TANGUIN. Amande.

Huile fixe, limpide, douce, solide à 10°.
Matière neutre cristalline vénéneuse.
Principe brun, visqueux, acide.
Gomme, des traces.
Albumine végétale en grande quantité.
Chaux et oxyde de fer, des traces.

(HENRY fils et OLLIVIER, *Journ. de Pharm.*, t. X, p. 56.)

TANKÉLITE.

Syn. : *Tankyte*.

Voy. YTTRIA PHOSPHATÉE.

TANNATE DE PLOMB.

Acide tannique	65,79	100
Oxyde de plomb	34,21	52
	100,00	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 320.)

TANNATE DE PLOMB. $C^{9}H^{8}O^{9},3PbO$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	20,541	21,09	1375,83
Hydrogène	1,110	0,95	62,39
Oxygène	13,519	13,81	900,00
Ox. de plomb	64,830	64,15	4183,50
	100,000	100,00	6521,72

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 26.)

TANNIN. Voy. ACIDE TANNIQUE.

TANNOXYLATE DE PLOMB.

$C^{18}H^{8}O^{11},3PbO$.

	Tr.		Calc.
Carbone	17,618	17,567	17,659
Hydrogène	0,960	0,912	0,961
Oxygène	17,797	17,973	16,944
Ox. plombique	63,625	63,548	64,436
	100,000	100,000	100,000

(BUCHNER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

TANTALE.

Syn. : *Colombium*.

Ta. Equiv[t] 1153,72.

TANTALE OXYDÉ. Voy. TANTALITE ET BAIÉRINE.

TANTALE OXYDÉ YTTRIFÈRE. Voy. YTTROTANTALITE.

TANTALITE.

Syn. : *Tantalite de Suède ; tantale oxydé ; tantalite ; columbite ; tantale oxydé ferro-manganésifère.*

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
Oxyde de tantale....	66,99	66,35	82,20	80,00	85,00	83,00	88,0	83,44
Protoxyde de fer....	7,67	11,07	7,20	15,00	10,00	12,00	10,0	13,75
— de manganèse	7,98	6,60	7,40	5,00	4,00	8,00	5,0	1,12
Oxyde d'étain.......	16,75	8,40	0,60	»	»	»	1,0	»
Acide tungstique....	»	6,12	»	»	»	»	»	»
Chaux.............	2,40	1,50	»	»	»	»	»	»

(1) T. de Finbo, par BERZELIUS. — (2) T. de Brodbo, par le même. — (3) T. de Kimito, en Finlande, par le même. — (4) T. d'Amérique, par WOLLASTON. — (5) T. de Suède, par le même. — (6) *Id.*, par VAUQUELIN. — (7) *Id.*, par KLAPROTH. — (8) T. de Finlande, par NORDENSKIOLD.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. II, p. 523.)

TANTALITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Acide tantalique..........	77,30	78,830	84,15	79,73	73,90	77,83	79,62
Protoxyde de fer..........	13,00	16,656	14,68	14,76	15,65	8,47	16,37
— de manganèse...	9,50	4,705	0,90	4,77	8,00	4,88	4,44
Bioxyde de cuivre impur....	»	0,071	1,81	1,51	»	0,24	0,06
— d'étain...........	0,50	0,292	0,32	0,10	»	6,80	0,47
Yttria....................	trace	»	»	»	»	»	»
Chaux....................	»	0,452	0,07	»	»	0,49	»
Eau......................	»	»	»	»	0,35	»	trace
Oxyde de nickel...........	»	0,220	»	»	»	»	»
	100,30	101,226	101,93	100,10	97,90	98,73	100,96

(1) T. des États-Unis, par MARIGNAC, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 523. — (2) T. de Middleton, dans le Connecticut, par SCHLEPER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3ᵉ série, t. XIII, p. 362. — (3) T. de Tamela, par ROSE, *id.*, t. XIII, p. 362. — (4) T. de Bodennais, par JACOBSON, *id.*, p. 360. — (5) T. de l'Amérique du Nord, par THOMSON, *id.*, p. 358. — (6) T. de Tamela, par ROSE, *id.*, p. 363. — (7) T. de l'Amérique du Nord, par le même, *id.*, p. 361.

TANTALITE des environs de Limoges.

Acide tantalique.................	82,98
Oxyde d'étain....................	1,21
Protoxyde de fer.................	14,62
— de manganèse..........	traces
Silice...........................	0,42

(DAMOUR, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 149.)

TANTALITE DE BAVIÈRE. Voy. BAIÉRINE.

TANTALITE DE SUÈDE. Voy. TANTALITE.

TARANDITE.

Carbonate de chaux..............	54,76
— de magnésie...........	42,10
— ferreux...............	4,19
	101,05

(KUHN, *Rev. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 323.)

TARNOWITZITE.

Arragonite contenant $\frac{3,86}{100}$ de carbonate de plomb.

TARTRALATE DE PLOMB.

Oxyde de plomb.........	54,55	52,61
Hydrogène..............	1,44	1,43
Carbone................	16,74	17,40
Oxygène................	27,27	28,56
	100,00	100,00

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 360.)

TARTRAMYLATE D'ARGENT.

	Calc.	Tr.
Carbone.................	33,0	32,6
Hydrogène...............	4,5	4,6
Argent..................	33,0	32,5
Oxygène.................	29,5	30,3
	100,0	100,0

(BALARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3ᵉ série, t. XII, p. 315.)

TARTRATES D'AMMONIAQUE.

TARTRATE NEUTRE. $Az^2H^8,C^8H^4O^{10},2HO$.

Carbone	600,0	26,0
Hydrogène	150,0	6,5
Oxygène	1200,0	52,0
Azote	354,0	15,5
	2304,0	100,0

BITARTRATE.

Carbone	600,0	28,4
Hydrogène	112,5	5,4
Oxygène	1200,0	57,7
Azote	177,0	8,5
	2089,5	100,0

(DUMAS et PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. V, p. 370.)

TARTRATE D'ANTIMOINE ET DE POTASSE. Voy. ÉMÉTIQUE.

TARTRATE D'ARGENT.

Oxyde d'argent	63,6864	63,60
Acide tartrique	36,3136	36,40
	100,0000	100,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 37.)

TARTRATE DE BISMUTH.

Acide	33,75	34,2
Oxyde	49,37	48,8
Eau	16,88	17,0
	100,00	100,0

(LAGERHJELM, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. II, p. 705.)

TARTRATE DE CHAUX.

$C^8H^4O^{10},2CaO,8HO$.

Acide tartrique	830,72	ou bien 70,00	100
Chaux	356,03	30,00	
Tartrate anhydre	1186,75	72,51	100
Eau	449,92	27,49	
Tartrate cristallisé	1636,67		

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 179.)

TARTRATE DE CUIVRE.

	Calc.		Tr.
Carbone	612,0	18,3	18,2
Hydrogène	125,0	3,7	3,8
Oxygène	1600,0	48,3	»
Oxyde de cuivre	991,4	29,7	29,8
	3328,4	100,0	

(DUMAS et PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. V, p. 373.)

TARTRATE D'ÉTHYLE. Voy. ÉTHER TARTRIQUE.

TARTRATES DE MERCURE.

TARTRATE NEUTRE DE PROTOXYDE.

	Tr.	Calc.
Protoxyde de mercure	72,45	73,61
Acide tartrique	27,55	26,39
	100,00	100,00

TARTRATE DE BIOXYDE.

	Tr.	Calc.
Oxyde	58,45	59,15
Acide	41,55	40,85
	100,00	100,00

(BURCKARDT, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. III, p. 180.)

TARTRATE DE PLOMB.

		(a)	(b)
Acide tartrique	830,72	37,51	34,0
Oxyde de plomb	1394,60	62,49	66,0
	2225,32	100,00	100,0

(a) BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVI, p. 110. — (b) THÉNARD, *id.*, t. XLI, p. 48.)

TARTRATES DE POTASSE.

TARTRATE ACIDE ou crème de tartre.

	(a)	(b)
Acide tartrique	57	70,45
Potasse	33	24,80
Eau	7	4,75
		100,00

(a) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXII, p. 32. — (b) THÉNARD, *id.*

TARTRATE DE POTASSE ACIDE.

Carbone	600,0
Hydrogène	62,5
Oxygène	1100,0
Potasse	590.0
	2352,5

(DUMAS et PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série. t. V, p. 365.)

TARTRATE DE POTASSE NEUTRE.

Carbone	600,0
Hydrogène	50,0
Oxygène	1000,0
Potasse	1179,8
Eau	112,5
	2942,3

Tartrate de potasse neutre.

	(a)	(b)	(c)
Acide tartrique....	48,0	58,69	100,0
Potasse..........	43,0	41,31	70,4
Eau............	7,0	»	»
	98,0	100,00	170,4

(a) Thénard, *Ann. de Ch.*, t. XXXVIII, p. 39. — (b) (c) Berzelius, *id.*

Tartrate de potasse boraté.

Acide tartrique..................	61,824
— basique..................	16,223
Potasse......................	21,953
	100,000

(Duflos, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

Tartrate de potasse et de soude.

Tartrate de soude......	1221,64	32,45
— de potasse.....	1418,63	37,67
Eau..................	1124,80	29,88
	3765,07	100,00

Tartrate de potasse. Sel de seignette.

$C^8H^{11}O^{17}$,KO,NaO.

Carbone................	600,0	17,6
Hydrogène..............	137,5	4,0
Oxygène................	1700,0	49,6
Potasse................	590,0	17,4
Soude..................	390,9	11,4
	3418,4	100,0

(Dumas et Piria, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. V, p. 371.)

Tartrate de potasse. Sel de seignette.

Potasse..........................	14,3
Soude............................	13,3
Acide tartrique..................	41,3
Eau..............................	31,1
	100,0

(Schulze, *Ch. org.* de Gmelin, p. 227.)

TARTRATES DE SOUDE.

Sel neutre.

	Calc.		Tr.	
Carbone....	600,0	20,8	20,03	20,08
Hydrogène..	100,0	3,5	3,60	3,52
Oxygène...	1400,0	»	»	»
Soude......	781,8	»	»	»
	2881,8			

Tartrate de soude. Sel acide.

Carbone................	600,0	25,2
Hydrogène..............	87,5	3,8
Oxygène................	1800,0	54,6
Soude..................	390,9	16,4
	2878,4	100,0

TARTRATE DE STRONTIANE.

Acide..................	47,12	56,3
Base...................	52,88	43,7
	100,00	100,0

(Vauquelin, *Journ. des Mines*, vendémiaire an VI.)

TARTRE DES DENTS.

Eau..............................	0,07
Mucus salivaire insoluble dans les acides et dans l'eau.............	0,13
Phosphate calcique, avec une trace de magnésie....................	0,66
Carbonate calcique................	0,09
Matière animale dissoute dans l'acide hydrochlorique................	0,05
	1,00

(Vauquelin et Laugier.)

Tartre des dents.

Ptyaline.........................	1,0
Mucus salivaire..................	12,5
Phosphate terreux................	79,0
Matière animale dissoute par l'acide hydrochlorique................	7,5
	100,0

(Berzelius, *Tr. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 592.)

TARTRE DES VINS.

Tartre............................	90
Résine molle rougeâtre, soluble dans l'éther, possédant l'odeur de la vanille.	1
Matière résine rouge ponceau (extractif oxygéné).......................	2
Gomme............................	2
Matière sucrée....................	1
Fibre ligneuse rouge cerise, avec un peu de tartrate acide de chaux.........	4
	100

(John, *Écrits chim.*, t. VI, p. 10.)

Tartre des vins.

	Onces.	Gros.	Grains.
Chaux et silice..........	»	1	32,0
Potasse................	1	1	4,4
Acide tartareux.........	2	5	20,0
Perte..................	»	»	3,6
	4		

(Kunsermuller, *Ann. de Ch.*, t. VI, p. 42.)

TARRTE STIBIÉ. Voy. Émétique.

TARTRE VITRIOLÉ. Voy. Sulfate de potasse.

TARTROMÉTHYLATE DE BARYTE.

$C^{10}H^{8}O^{12},BaO$.

	Tr.	Calc.
Carbone	24,9	25,3
Hydrogène	3,0	3,3
Baryte	30,8	31,8
Oxygène	41,3	39,6
	100,0	100,0

(Dumas et Péligot, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 200.)

TARTROMÉTHYLATE DE POTASSE.

$C^{10}H^{8}O^{12},KO$.

	Calc.	Tr.
Carbone	28,72	28,79
Hydrogène	3,93	3,76
Potasse	22,17	22,23
Oxygène	45,18	45,22
	100,00	100,00

(Guérin-Varry, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 82.)

Tartrométhylate de potasse.

	Calc.		Tr.	
Carbone	765,0	30,9	30,4	30,3
Hydrogène	87,5	3,4	4,0	3,8
Oxygène	1100,0	»	»	»
Potasse	590,0	»	»	»
	2542,5			

(Dumas et Piria, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. V, p. 374.)

TARTROVINATE D'ARGENT.

	Tr.	Calc.
Oxyde d'argent	40,44	40,53
Acide	59,56	59,47
	100,00	100,00

TARTROVINATE DE BARYTE.

	Tr.	Calc.
Carbone	27,56	27,69
Hydrogène	4,22	4,14
Baryte	28,78	28,89
Oxygène	39,44	39,28
	100,00	100,00

TARTROVINATE DE POTASSE.

$C^{12}H^{10}O^{12},KO$.

	Tr.	Calc.
Carbone	32,20	32,38
Hydrogène	4,44	4,40
Potasse	20,78	20,83
Oxygène	42,58	42,39
	100,00	100,00

(Guérin-Varry, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 68.)

Tartrovinate de potasse.

	Calc.		Tr.
Carbone	918,0	33,7	33,9
Hydrogène	112,5	4,1	4,1
Oxygène	1100,0	»	»
Potasse	590,0	»	»
	2720,5		

(Dumas et Piria, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. V, p. 375.)

TAURINE. $C^{4}H^{7}AzO^{10}$.

	(1)	(a)	(b)	(c)
Carbone	19,1	19,28	19,767	19,243
Azote	11,2	11,25	»	»
Hydrogène	5,6	5,73	5,774	5,660
Oxygène	38,5	38,04	»	»
Soufre	25,6	25,70	»	»
	100,0	100,00		

	(d)	(e)	(2)
Carbone	19,713	19,26	19,4
Azote	»	11,19	11,2
Hydrogène	5,588	5,66	5.5
Oxygène	»	63,89	63.6
		100,00	99,7

(*a*) Redtenbacher, *Rev. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 241. — (*b*) (*c*) (*d*) Demarçay, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 198. — (*e*) Dumas, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 352. — (1) (2) Calculé.

TAUTOLITE. Variété de Péridot.

TÉKORÉTINE. Matière cristalline trouvée dans les tourbières du Danemark.

Carbone	87,17
Hydrogène	12,84

(Forchhammer, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 333.)

TÉLÉRYTRINE.

	Tr.		Calc.	
Carbone	44,79	45,35	134,2	45,31
Hydrogène	3,78	3,67	10,0	3,37
Oxygène	51,43	50,98	152,0	51,32
	100,00	100,00	296,2	100,00

Télérytrine et oxyde de plomb.

	Tr.		Calc.	
Carbone	15,29	15,46	134,2	15,88
Hydrogène	1,30	1,56	9,0	1,07
Oxygène	17,22	15,94	144,0	17,04
Ox. de plomb	66,19	67,04	558,0	66,01
	100,00	100,00	845,2	100,00

(Kane, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 21.)

TÉLÉSIE. Voy. CORINDON.

TELLURATE DE BARYTE.

BaO,TeO^3+3HO.

	Tr.	Calc.
Acide tellurique........	45,846	45,982
Baryte...............	39,819	39,935
Eau.................	14.335	14,083
	100,000	100,000

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 243.)

TELLURATE DE PLOMB.

Oxyde de tellure..........	42,2	41,66
Protoxyde de plomb.......	57,8	58,34
(BERZELIUS.)	100,0	100,00

TELLURE.

Te. Dens[t] 6,24. Équiv[t] 403,23.

Genre minéralogique.

Voy. les espèces : TELLURE CARBONATÉ ; TELLURE NATIF ; TELLURE NATIF AURO-ARGENTIFÈRE ; TELLURE AURO-PLUMBIFÈRE ; TELLURE PLUMBO-AURIFÈRE ; TELLURE BISMUTHIFÈRE ; ARGENT TELLURÉ ; PLOMB TELLURÉ.

TELLURE AURO-PLUMBIFÈRE.

Syn. : *Or gris jaunâtre ; tellure gris ; mullérine.*

	(1)	(2)
Cuivre..................	»	1,0
Antimoine...............	»	4,5
Tellure..................	44,75	13,0
Or......................	26,75	6,7
Plomb..................	19,50	63,1
Argent..................	8,50	»
Soufre..................	0,50	11,7
	100,00	100,0

(1) T. de Nagyac, par KLAPROTH. *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 121. — (2) *Id.*, par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 150.

TELLURE AURO-PLUMBIFÈRE.

Tellure..........	55,39	48,40	57,32
Or.............	24,89	26,14	27,10
Argent..........	14,68	10,69	7,47
Plomb..........	2,54	2,85	8,16
Antimoine.......	2,50	8,42	5,75
	100,00		

Tellure.................	44,54	49,96
Or.....................	25,31	29,62
Argent.................	10,40	2,78
Plomb.................	11,21	13,82
Antimoine.............	8,54	3,82
	100,00	100,00

(PETZ, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 245.)

TELLURE CARBONATÉ d'Albaradon, au Mexique.

Oxyde de tellure................	55,35
Acide carbonique...............	31,85
Peroxyde de nickel..............	12,32
Perte.........................	0,48
	100,00

(*Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 623.)

TELLURE GRIS. Voy. TELLURE.

TELLURE NATIF.

Syn. : *Tellure natif auro-ferrifère ; sylvane ; sylvanite ; tellure.*

TELLURE NATIF de Zalathna dans les montagnes de Transylvanie.

Tellure.........................	925,5
Fer............................	72,0
Or.............................	2,5
	1000,0

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 120.)

TELLURE NATIF AURO-ARGENTIFÈRE.

Syn. : *Or graphique ; or blanc dendritique ; sylvane.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Tellure...	60,0	59,97	58,81	37,76
Or.......	30,0	26,95	26,47	0,69
Argent...	10,0	11,47	11,31	61,55
Plomb....	»	0,25	2,75	»
Antimoine	»	0,58	0,66	»
Cuivre...	»	0,78	»	»
	100,0	100,00	100,00	100,00

(1) Mine d'or de Transylvanie, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 120. — (2) (3) T. d'Offenbanya, par PETZ, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844. — (4) Minerais de tellure, argent telluré, par le même, *id.*

TELLURE NATIF BISMUTHIFÈRE.

Syn. : *Bornine ; bismuth telluré ; bismuth sélénié ; argent molybdique.*

	(*a*)	(*b*)	(*c*)
Argent..........	»	»	2,07
Soufre..........	3,15	4,92	2,33
Sélénium........	1,48	»	»
Tellure..........	15,93	35,24	29,74
Bismuth.........	79,15	59,84	61,15
	99,71	100,00	95,29

(*a*) DAMOUR, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 632. — (*b*) (*c*) WEHRLE, *Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 623.

TELLURE PLUMBO-AURIFÈRE.

Syn. : *Blattererz ; élasmose.*

Mine feuilletée de Nagyac.

Plomb	54,0
Tellure	32,2
Or	9,0
Argent	0,5
Cuivre	1,3
Soufre	3,0
	100,0

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 121.)

TELLURITE DE POTASSE.

$KO,4TeO^2 + 4HO$.

	Tr.	Calc.
Acide tellureux	79,023	79,397
Potasse	11,824	11,689
Eau	9,153	8,914
	100,000	100,000

TELLURITE DE SOUDE.

$NaO,TeO^2 + 5HO$.

	Tr.	Calc.
Acide tellureux	80,46	80,854
Soude	8,32	7,851
Eau	11,22	11.291
	100,00	99,996

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 255.)

TELLURURE DE BISMUTH du Brésil.

Soufre	3,15	4,58	4,43
Sélénium	1,48		»
Tellure	15,93	15,68	17,62
Bismuth	79,15	78,40	77,95
	99,71	98,66	100,00

(DAMOUR, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 285.)

TENNANTITE.

Syn. : *Cuivre gris arsénifère.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Cuivre	48,94	50,0	47,70	41,0
Fer	3,57	15,0	9,75	22,5
Zinc	»	»	»	»
Argent	trace	trace	»	0,4
Arsenic	19,10	12,1	12,46	24,1
Soufre	27,76	23,0	30,25	10,0
Gangue	»	»	»	»
Perte	»	»	»	»
	99,37	100,1	100,16	98,0

(1) T. du Cornouailles, par KUDERNATSCH. — (2) T. *id.*, par HEMMING. — (3) T., *id.*, par PHILLIPS. — (4) T. de Birke, près Freyberg, par KLAPROTH.

TENNANTITE.

	(5)	(6)	(7)
Cuivre	48,0	39,2	42,60
Fer	25,5	4,5	9,21
Argent	0,5	1,0	»
Arsenic	14,0	25,0	19,01
Antimoine	»	4,5	»
Soufre	10,0	22,8	29,18
	99,0	97,0	100,00

(5) T. de Kroner, par KLAPROTH. — (6) T. de Sainte-Marie aux Mines, par BERTHIER. — (7) Mines de Cobalt, par SCHÉERER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 270.

TENNANTITE.

	(1)	(2)
Silice	5	»
Soufre	12	12
Cuivre	30	84
Fer	53	4
	100	100

(1) Cuivre gris (pyrite de cuivre), par CHENEVIX, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 19. — (2) Sulfure de cuivre jaune hématiliforme, *id.*

TENNANTITE.

	(1)	(2)
Antimoine	18,48	27,47
Arsenic	3,98	»
Fer	4,90	1,89
Zinc	1,01	6,05
Cuivre	35,90	35,80
Mercure	7,52	2,70
Soufre	23,34	24,17
Argent et plomb	trace, argent	0,33
Sable et grains de quartz	2,73	»
	97,86	98,41

(1) Cuivre gris mercurifère de Kotterback (Hongrie), par SCHEIDTHANER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844. — (2) *Id.*, de Castello (Toscane), par KERSTEN, *id.*, 1845.

TÉNONRITE. Voy. COVELLITE.

TÉPHROÏTE de Sparta, à New-Jersey.

Acide silicique	28,66
Oxyde manganeux	68,88
— ferreux	2,92
	100,46

(H. ROSE, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

TEQUÉQUITE.

Carbonate de soude (anhydre)	0,516
Sulfate de soude	0,153
Sel marin	0,045
Eau	0,246
Matières terreuses	0,030
	0,990

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1838.)

TÉRATOLITHE.

Silice	41,7
Alumine	22,8
Oxyde de fer	13,0
Chaux	3,0
Magnésie	2,5
Oxyde de manganèse	1,7
Eau	14,2
	98,9

(*Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 784.)

TÉRÉBATE D'ARGENT.

Acide térébique anhydre	55,78
Oxyde d'argent	44,22
	100,00

(Bromeis, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 10.)

TERÉBÈNE. $C^{20}H^{16}$.

	(*a*)	(*b*)	(*b*)
Hydrogène	11,57	11,53	11,5
Carbone	88,51	88,47	88,5
	100,08	100,00	100,0

	(*c*)	(*d*)	(*e*)
Hydrogène	11,9	11,8	11,76
Carbone	88,1	88,1	88,24
	100,0	99,9	100,00

(*a*) (*b*) Deville, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXV, p. 41. — (c) (*d*) *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, septembre 1849, t. XXVII, p. 85. — (*e*) Calculé.

TÉREBENTHINE.

Syn. : *Barras ; galipot.*

	(1)	(2)
Huile volatile	33,50	32,00
Résine alpha et résine bêta des espèces de térébenthine	46,39	45,37
Résine gamma (cristallisée)	10,85	11,47
— delta (insoluble dans l'alcool)	6,20	7,42
Matière extractive et acide succinique	0,85	1,22
Perte consistant principalement en huile volatile	2,21	2,52
	100,00	100,00

(1) Abies pectinata. — (2) Abies excelsa.

(Caillot, *Journ. de Pharm.*)

Térébenthine.

	(1)	(2)
Huile volatile	35,70	34,5
Abiétine	10,85	11,5
Acide abiétique	46,39	45,4
Sous-résine	6,20	7,4
Extrait aqueux contenant de l'acide succinique	0,86	1,2
	100,00	100,0

(1) T. de Strasbourg. — (2) T. des Vosges.

Voy. Colophane; Essence de térébenthine; Acide sylvique; Acide pinique; Poix; Résine.

Térébenthine. Résine de l'arbre à brai.

Résine soluble	60,0	68,2	61,5
Sous-résine	24,0	20,5	25,0
Huile volatile	12,5	1,6	6,3
Extrait amer	2,0	1,2	0,5
Acide	»	0,2	0,5
Impuretés	1,5	4,2	6,4
Perte	»	4,1	»
	100,0	100,0	100,0

(Bonastre, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VII, p. 807.)

TÉRÉNITE. Voy. Parenthine.

TERRE ALUMINEUSE. Voy. Terres vertes.

TERRE DE COLOGNE. Voy. Lignites.

TERRE COMESTIBLE mangée par les habitants de la Nouvelle-Calédonie.

Magnésie pure	37
Silice	36
Oxyde de fer	17
Eau	3
Chaux et cuivre	2
Perte	5
	100

(Vauquelin, *Journ. des Mines*, prairial an IX, p. 711.)

TERRE A FOULON. Voy. Argiles.

TERRE D'ITALIE. Voy. Fer oxydé hydraté.

TERRE D'OMBRE. Voy. Lignites.

TERRE A PIPES. Voy. Scoulérite, Argiles.

TERRE A PORCELAINE. Voy. Argiles.

TERRE ROUGE. Voy. Argent natif.

TERRE DE SALINELLE. Voy. Magnésie naturelle.

TERRE VÉGÉTALE des marais de la Charente-Inférieure.

	(1)	(2)
Argile	0,777	0,738
Oxyde de fer	0,055	0,055
Carbonate de chaux	0,050	0,090
Eau et matières organiques	0,118	0,117
	1,000	1,000

(1) Terre de la superficie. — (2) Terre prise à 1 mètre.

(Berthier, *Ann. des Mines*, 1838.)

TERRE VÉGÉTALE.

	TERRES ANALYSÉES A L'ÉTAT DE SICCITÉ.	Proportion d'ammoniaque en 100 part.	Densités.
1.	Terrain argileux de Giessen, exposé au sud-ouest, avant l'engrais.	0,1700	2,39
2.	*Id.* — — — — —	0,1630	2,42
3.	*Id.* de Hohenheim, destiné au froment après colza..........	0,1560	2,40
4.	Couche inférieure du même terrain..........................	0,1040	2,41
5.	Terrain argileux de Giessen, exposé au sud-ouest, avant l'engrais.	0,1490	2,41
6.	*Id.* — — au nord-est —	0,1470	2,41
7.	*Id.* — — — portant de l'orge.	0,1430	2,44
8.	*Id.* — — — avant l'engrais..	0,1390	2,41
9.	*Id.* — — — —	0,1350	2,45
10.	*Id.* — — au sud-ouest, —	0,1330	2,45
11.	Terre de l'Illinois (Amérique), provenant probablement du débordement d'un lac, et jamais fumée..........................	0,1160	2,18
12.	Terre sablonneuse inculte de Giessen........................	0,096	2,50
13.	Terrain argileux provenant d'un charnier (dépôt d'os)...........	0,0880	2,50
14.	Terrain sablonneux inculte..................................	0,0560	2,51
15.	Sablon presque pur, inculte.................................	0,0340	2,61
16.	Marnes plus ou moins sablonneuses..........................	0,0988	2,42
	— — —	0,0955	»
	— — —	0,0768	»
	— — —	0,0736	»
	— — —	0,0579	»
	— — —	0,0077	»
	— — —	0,0047	»

(KROCKER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 686.)

TERRE VÉGÉTALE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Soude	»	3,50	»	»
Matière organique	6,95	»	»	»
Silice	71,56	66,00	25,2	31,0
Alumine	11,40	14,50	30,3	15,5
Oxyde de fer	5,62	6,00	0,5	1,0
Chaux	0,80	0,25	»	21,0
Magnésie	1,22	0,25	3,6	»
Acide hydrochlorique	»	»	»	1,0
Chlorures alcalins	1,21	»	»	»
Acide fluorique	»	»	»	28,5
— phosphorique	trace	»	»	4,0
Eau	»	8,50	»	1,0
Perte	1,24	1,00	»	»
	100,00	100,00	59,6	100,0

(1) T. de Russie, par PAYEN, *Ec. rurale* de Boussingault, t. I, p. 619. — (2) T. de l'île de Lemnos, par KLAPROTH, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 420. — (3) T. de Missly, par WINTERL, *Journ. des Mines*, juin 1810, p. 451. — (4) Terre phosphorique de Marmarosch (en Hongrie), par PELLETIER, *Ann. de Ch.*, t. IX, p. 232.

TERRE VÉGÉTALE.

	(1)		(2)	(3)		(4)	(5)	(6)
Carbonate de chaux	8,0		2,0	0,5		0,5	37,0	1,0
Protoxyde de fer	14,0		4,5	3,6		4,4	2,0	3,0
Oxyde de manganèse	1,0		»	»		»	»	»
Silice	33,6	combiné	14,0	10,0		21,0	45,4	78,5
Alumine	17,0		7,0	5,0		10,6	9,3	11,0
Sable quartzeux léger	»		14,0	10,0		15,0	»	»
— très-fin	»		52,5	67,3		41,5	»	»
Eau et matières organiques	25,0		6,0	3,6	et humus	7,0	6,3	6,5
	98,6		100,0	100,0		100,0	100,0	100,0

(1) T. de l'île de Cuba, par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1836. — (2) T. de Melun terre commune, par le même, *id.*, 1837. — (3) *Id*, terre pourrie, par le même, *id.* — (4) T. d'Ormesson, près Nemours, par le même, — (5) (6) T. des environs de Puiseaux (Loiret), par le même, *id.*, 1836.

TERRE VÉGÉTALE.

	(1)	(2)
Argile	51,2	33,3
Sable siliceux	42,7	63,0
— calcaire	0,4	1,2
Terre —	2,3	1,2
Humus	3,4	
Perte	»	1,3
	100,0	100,0

(1) Prise dans un champ d'Hoffwyl. — (2) Prise dans le Jura.

(SCHUBLER, *Écon. rurale* de Boussingault, t. I, p. 589.)

TERRE VÉGÉTALE de Rathmannsdorffer Moor.

Silice	78,75
Alumine et oxyde ferrique	1,25
Carbonate calcique	7,50
— magnésique	3,50
Sulfate calcique	3,00
— magnésique	4,00
Humus	2,00
	100,00

(BLEY, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

TERRE SULFUREUSE de Rollat (Somme).

Terreau végétal		54,0
Sulfate de fer		10,7
Soufre	8,0	20,7
Oxyde de fer	12,7	
Sulfate de chaux		7,3
Silice		2,0
Perte		5,3
		100,0

(VAUQUELIN, *Journ. des Mines*, vendémiaire an V, p. 76.)

TERRE DE BRUYÈRES des environs de Paris.

Racines moyennes et petites	0,025
Radicules et terreau	0,078
Terreau (ulmine)	0,043
Sable quartzeux et argile	0,854
	1,000

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1835.)

TERREAU DE RUSSIE.

		(1)	(2)	(3)
Sable		51,84	53,38	52,77
Argile	Silice	17,80	17,76	18,65
	Alumine	8,90	8,40	8,85
	Oxyde ferrique	5,47	5,66	5,33
	Chaux	0,87	0,93	1,13
	Magnésie	»	0,77	0,67
	Eau	4,08	3,75	4,04
Acides combinés avec l'oxyde ferrique et avec l'alumine.	Acide phosphorique	0,46	0,46	0,46
	— crénique	2,12	1,67	2,56
	— apocrénique	1,77	2,34	1,87
	— humique	1,77	0,78	1,87
Extrait d'humus		3,10	2,20	»
Humide et racines		1,66	1,66	1,66

(1) Terre vierge. — (2) Terre non fumée — (3) Terre profonde.

(HERMANN, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

TERRE A COLZA des environs de Lille.

Silice	78,2
Alumine	7,1
Peroxyde de fer	4,4
Chaux	1,9
Magnésie	0,8
Acide carbonique	1,4
Eau	5,8
	99,16

(BERTHIER, *Économie rurale* de Boussingault, t. I, p. 617.)

TERRE A GARANCE.

	(1)	(2)
Sable quartzeux	034,0	20,0
Carbonate de chaux	047,5	37,0
— de magnésie	»	01.0
Argile	11,0	30,5
Oxyde de fer	3,5	06,0
Eau et matières organiques	4,0	05,5
	100,0	100,0

(1) T. de l'Isle (Vaucluse), par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1838. — (2) T. de Mallemont (Bouches-du-Rhône, *id.*

TERRE A LIN de Belgique.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Potasse	0,160	0,123	0,068	0,151	0,583	0,534
Soude	0,298	0,146	0,110	0,206	0,306	0,083
Peroxyde de fer	3,298	0,663	1,202	1,543	6,047	4,500
Oxyde de manganèse	traces	traces	traces	traces	traces	traces
Alumine	2,102	1,383	1,125	0,988	5,626	3,065
Chaux	0,367	0,227	0,481	0,366	3,043	5,538
Magnésie	0,202	0,153	0,140	0,142	0,105	0,052
Acide sulfurique	0,025	0,017	0,013	0,026	0,023	0,113
— phosphorique	0,121	0,152	0,064	0,193	0,159	0,222
Chlorure de sodium	0,017	0,030	0,067	0,009	0,023	0,067
Matières organiques et eau non dégagée par la dessiccation à 100°	3,123	2,361	4,209	3,672	5,844	5,328
Argile	14,920	9,280	5,760	4,400	17,080	»
Sable	75,080	84,065	86,797	88,385	60,947	80,702

(1) Sol de Heestert. — (2) Sol d'Escamoffles. — (3) Sol de Hammezog. — (4) Sol d'une contrée produisant du lin sauvage. — (5) Sol d'une contrée fertile en lin. — (6) Relais de mer n'ayant encore produit aucune récolte.

(KANE, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 385.)

Voy. LINS CULTIVÉS sur ces terres.

TERRE VÉGÉTALE de l'Angleterre.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice	5,2	1,7	12,8	16,4	7,0	12,7
Alumine	3,3	1,2	11,6	14,0	6,8	6,4
Carbonate de chaux	4,8	7,0	11,2	5,6	0,7	57,3
— de magnésie	0,8	»	»	»	»	»
Oxyde de fer	1,2	0,3	»	1,2	0,8	1,8
Sulfate de chaux	0,5	»	»	»	»	»
Sable siliceux et gravier	66,3	88,9	60,0	60,0	83,3	9,1
Humidité	4,9	0,3	»	»	»	»
Perte	5,0	»	»	»	»	»
Sels et matières organiques	8,0	0,6	4,4	2,8	1,4	12,7
	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0

(1) T. du comté de Kent, culture du houblon. — (2) T. de Norfolk. — (3) T. de Middlesex, très-bonne qualité terre à froment. — (4) T. du Worcesshire, sol extrêmement fertile. — (5) T. de la vallée de Tiviot, bonne qualité. — (6) T. de Salisbury, sol d'un excellent pâturage.

(HUMPHRY DAVY, *Économ. rurale* de Boussingault, t. I, p. 622.)

TERRE VÉGÉTALE du midi de la France.

	(1)	(2)	(3)	(4)	
T. du Thor (Vaucluse)....	7,5	92,5	6,0	1,5	Médiocre terre à blé.
Alluvion du Rhône......	3,4	2,3	53,5	42,7	Bonne pour garance, blé et luzerne
T. de Palus près Orange..	2,5	55,5	43,5	1,0	Mauvaise terre à blé.
Anciens dépôts du Rhône, près Tarascon........	5,0	32,5	56,0	11,5	Bonne terre à blé, très-médiocre.
T. des plaines d'Orange..	4,0	50,0	48,0	2,0	Pour garance.
T. des environs d'Auch ..	1,5	3,5	73,0	23,0	— mauvaise terre à garance.

(1) Humus. — (2) Calcaire. — (3) Argile. — (4) Sable.

(GASPARIN, *Écon. rurale* de Boussingault, t. I, p. 623.)

TERRE VÉGÉTALE du midi de la France.

		(1)	(2)	(3)	(4)
Argile avec humus,	Riche terre à froment...........	74,0	10,0	4	11,50
—	—	81,0	6,0	4	8,50
—	—	79,0	10,0	4	6,50
Terre marneuse,	—	40,0	22,0	36	4,00
— légère,	Terrain de prairies..............	14,0	49,0	10	27,00
Terrain sablonneux,	Riche terre à orge..............	20,0	67,0	3	10,00
— argileux,	Bonne terre à froment...........	58,0	36,0	2	4,00
— marneux,	Terre à froment.................	56,0	30,0	12	2,00
— argileux,	—	60,0	38,0	»	2,00
— glaiseux,	—	48,0	50,0	»	2,00
Glaise,	—	68,0	30,0	»	2,00
Terrain glaiseux,	Terre à orge de première classe...	38,0	60,0	»	2,00
—	— de deuxième — ...	33,0	65,0	»	2,00
Glaise sablonneuse.	— — — ...	28,0	70,0	»	2,00
—	Terre à avoine.................	23,5	75,0	»	1,50
Sable argileux,	—	18,5	80,0	»	1,50
—	Terre à seigle..................	14,0	85,0	»	1,00
Terrain sablonneux,	—	9,0	90,0	»	1,00
—	—	4,0	95,0	»	0,75
—	—	2,0	97,5	»	0,50

(1) Argile. — (2) Sable. — (3) Calcaire. — (4) Humus.

(THAER et EINHOFF, *Écon. rurale* de Boussingault, t. I, p. 615.)

TERRE VÉGÉTALE. État du fer dans les terres labourables.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice............................	77,0	68,0	61,5	40,0	68,0	72,4
Alumine..........................	8,8	16,3	9,1	29,7	12,4	12,0
Protoxyde de fer..................	5,4	7,4	3,1	14,0	5,0	5,1
Sulfate de chaux..................	0,6	0,4	»	0,3	1,1	0,4
Magnésie..........................	trac.	trac.	»	»	»	»
Sels de potasse et de soude..........	1,0	trac.	0,8	0,4	0,5	0,7
Matière organique.................	5,0	4,1	6,2	8,9	6,3	7,4
Eau..............................	2,2	3,8	2,2	1,9	0,3	2,0
Phosphate de chaux................	trac.	»	trac.	trac.	trac.	»
Carbonate de chaux	»	»	16,4	4,2	6,4	»
— de magnésie.............	»	»	0,7	0,6	»	»
	100,0	100,0	98,0	100,0	100,0	100,0

(1) Excellente terre à blé, sol de la surface. — (2) Sous-sol. — (3) Terre de polder, très-fertile, n'ayant pas été fumée depuis 50 ans. — (4) T. des Indes, très-fertile. — (5) T. de Berkshire, de qualité supérieure. — — (6) Terre vierge de Jorkshire.

(RICHARD PHILLIPS, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 686, 687 et 688.

Terre végétale. Tableau comparatif des terres végétales.

DÉNOMINATION MÉTHODIQUE DES TERRES.	DÉNOMINATION USUELLE.	PROPORTION DES ÉLÉMENTS. Argile.	Sable.	Chaux.	Terreau.	Valeur relative.
1. Argilo-calcaire argileux.	Riche terre à froment...	74,0	10,00	4,5	11,50	100
2. —	— — ...	81,0	6,00	4,0	9,00	98
3. —	— — ...	79,0	10,00	4,0	7,00	96
4. Loam.	— — ...	40,0	22,00	36,0	4,00	90
5. Terreau.	Terrain de prairies.....	14,0	49,00	10,0	27,00	79
6. Terrain siliceux.	Riche terre à orge	20,0	67,00	3,0	10,00	78
7. Loam.	Bon terrain à froment...	58,0	36,00	2,0	4,00	77
8. —	Terrain à froment......	56,0	30,00	12,0	2,00	75
9. Glaise.	— —	60,0	38,00	»	2,00	75
10. —	— —	48,0	50,00	»	2,00	65
11. —	— —	68,0	30,00	»	2,00	60
12. Terrain siliceux.	Terre à orge de 1re classe.	38,0	60,00	»	2,00	60
13. —	— 2e classe.	33,0	65,00	»	2,00	50
14. —	— —	28,0	70,00	»	2,00	40
15. —	Terrain à avoine.......	23,5	75,00	»	1,50	30
16. —	— —	18,5	80,00	»	1,50	20
17. —	Terrain à seigle........	14,0	85,00	»	»	15
18. —	— —	9,0	90,00	»	1,00	10
19. —	Terre à seigle tous les 6 ans	4,0	95,25	»	0,75	5
20. —	— — tous les 9 ans	2,0	97,50	»	0,50	2

(Thaer, *Cours d'Agriculture* de M. Gasparin, t. I, p. 361.)

Terre végétale. De la quantité d'ammoniaque contenue dans les terres.

	(1)	(2)	(3)
Terre argileuse non fumée	0,1700	2,39	20,311
— —	0,1630	2,42	19,723
— supérieure d'un champ de Hohensteim	0,1560	2,40	18,720
— inférieure — —	0,1040	2,41	12,532
— argileuse non fumée	0,1490	2,41	17,953
— — —	0,1470	2,41	17,743
— préparée pour de l'orge..........................	0,1430	2,44	17,446
— argileuse non fumée.............................	0,1390	2,41	16,749
— — grasse	0,1350	2,45	18,517
— — —	0,1330	2,45	16,292
— vierge d'Amérique...............................	0,1160	2,18	12,644
— sablonneuse non encore cultivée.................	0,0960	2,50	12,000
— argileuse grasse extraite du fond	0,0880	2,50	11,000
— sablonneuse non encore cultivée.................	0,0560	2,51	7,028
Sable presque pur	0,0340	2,61	4,045
	0,0988	2,42	11,952
	0,0955		11,552
	0,0768		9,288
Marnes..	0,0736	2,42	8,904
	0,0579		7,004
	0,0077		0,931
	0,0047		0,568

(1) Ammoniaque sur 100 parties de terre desséchée à l'air. — (2) Densité de la terre. — (3) Quantité d'ammoniaque en livre contenue dans 2,500 mètres cubes.

(Krocker, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. XII, p. 224.)

Terre végétale des basses côtes de la mer du Nord.

Silicates insolubles	57,646	51,706	55,379
Acide silicique soluble	2,340	2,496	2,286
Alumine	1,364	2,576	2,410
Protoxyde de fer	9,039	10,306	11,864
Oxydule de fer	0,350	0,563	0,200
— de manganèse	0,288	0,354	0,284
Chaux	4,092	5,096	2,480
Magnésie	0,130	0,140	0,128
Potasse	1,026	1,430	1,521
Soude	1,972	2,069	1,937
Ammoniaque	0,060	0,078	0,075
Acide phosphorique	0,466	0,324	0,478
— sulfurique	0,896	1,104	0,576
— carbonique	6,085	6,940	4,775
Chlore	1,240	1,382	1,418
Acide humique	2,798	3,911	3,428
— de source	0,771	0,731	0,037
— de dépôt de source	0,107	0,160	0,152
Humus, débris végétaux et eau chimiquement combinée	8,324	7,700	9,348
Résine	traces	traces	traces
Perte	1,006	0,935	1,231

(Muller, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 643.)

TERRE DE VÉRONE. Voy. Hisingérite.

TERRES VERTES ALUMINEUSES.

	(1)	(2)	(3)
Silice	51,50	46,0	46,3
Alumine	12,00	11,7	7,6
Protoxyde de fer	17,00	17,4	22,3
Magnésie	3,50	8,0	6,0
Chaux	2,50	3,6	3,0
Soude	4,50	»	»
Eau	9,00	13,9	15,0
	100,00	100,6	100,2

	(4)	(5)
Silice	49,7	52,3
Alumine	6,9	5,6
Protoxyde de fer	19,5	23,0
Magnésie	»	4,9
Soude et potasse	10,6	3,0
Eau	12,0	8,5
	98,7	98,3

(1) T. de Lossosna, par Klaproth, *Ann. de Ch.*, t. LII, p. 25. — (2) *Id.*, par Berthier. — (3) T. du Calcaire, *id.* — (4) T. du grès vert du Havre, *id.* — (5) T. de Glaris, *id.*

Terres vertes alumineuses de Rigberge, près de Bonn.

Silice	45,300
Alumine	10,800
Carbone	5,950
Soufre	3,940
Protoxyde de fer	5,500
Oxyde de manganèse	0,600
A reporter	72,090
Report	72,090
Protosulfate de fer	5,729
Sulfate d'alumine	1,200
— de potasse	1,749
— de chaux	1,710
Muriate de potasse	0,351
Acide sulfurique	0,474
Eau	16,500
	99,803

(Nægerath.)

TESSÉLITE. Voy. Apophyllite.

TÉTARTINE. Voy. Albite.

TÉTRADYNITE. Voy. Tellure natif bismuthifère.

TÉTRAKLASITE. Voy. Wernérite.

TÉTRAPHYLLINE de Taméla en Finlande.

Acide phosphorique	42,60
Protoxyde de manganèse	12,10
— de fer	38,60
Magnésie	0,17
Lithine	0,82

(Nordenskiold, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1834.)

THALLITE. Voy. Épidote.

THARANDITE. Voy. Dolomie.

Carb^{te} de chaux	54,76
— de magnésie	42,10
— de protox. de fer et tr. de mang^{se}	4,19
	101,05

(Kuhn, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 284.)

THÉ.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Huile volatile.	0,70	0,60	0,98	0,65
Chlorophylle..	0,22	1,84	0,24	1,28
Cire.........	0,28	»	0,32	»
Résine......	2,22	3,64	1,64	2,44
Gomme......	8,56	7,28	12,20	11,08
Ac. tannique.	17,80	12,88	17,56	14,80
Théine......	0,43	0,46	0,60	0,65
Mat. extract..	22,88	19,88	21,68	18,64
Apothème....	traces	1,48	traces	1,64
Extr. avec l'ac. hydrochloriq.	23,60	19,12	20,36	18,24
Album. végét[le]	3,00	2,80	3,64	1,28
Fibre végétale	17,08	28,32	18,20	27,00
Sels (cendres).	5,56	5,24	4,76	5,36
Eau perdue par la dessiccat. à 100°.....	5,44	5,48	4,00	3,88

(1) (3) Hysam. — (2) (4) Congo.

(MULDER.)

THÉ. Cendres.

	(1)	(2)
Chlorure, carbonate, sulfate et phosphate potassiques.....	2,84	3,40
Carbonate calcique et magnésique, sulfate et phosphate calciques, phosph[te] ferrique	1,72	1,64
Silice.....................	0,68	0,32
	5,24	5,36

(1) Chine. — (2) Japon.

(MULDER, *Tr. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 149.)

THÉBAINE. $C^{28}AzH^{14}O^{3}$.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	74,57	1910,925	71,976
Azote.......	6,89	177,036	6,385
Hydrogène..	6,83	174,714	6,460
Oxygène....	11,71	300,000	15,279
	100,00	2562,675	

(a) (b) J. KANE, *Répert. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 290. — (c) COUERBE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 156.

THÉINE. Voy. CAFÉINE.

THÉNARDITE.

Sulfate de soude..............	99,78
Sous-carbonate de soude.......	0,22
	100,00

(CASASECA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXII, p. 314.)

THÉOBROMINE. $C^{9}H^{5}Az^{2}O^{2}$.

	(a)	(b)	(1)
Carbone.........	47,21	46,97	46,43
Hydrogène......	4,53	4,61	4,21
Azote...........	35,38	35,38	35,85
Oxygène........	12,88	13,04	13,51
	100,00	100,00	100,00

	(c)	(2)
Carbone...............	46,71	687,91
Hydrogène.............	4,62	62,39
Azote.................	35,28	531,12
Oxygène...............	13,39	200,00
	100,00	1481,42

(a) (b) (c) WOSKRESENSKY. — (1) (2) Calculé.

(*R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 805.)

THÉOBROMINE.

	Tr.		Calc.
Carbone.........	47,13	47,13	46,47
Hydrogène......	4,60	»	4,44
Azote...........	31,23	31,32	31,11
Oxygène........	17,04	»	17,78
	100,00		100,00

(GLASSON, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. XIV, p. 404.)

THERMONATRITE. Voy. NATRON.

THIOFURFOL. $C^{10}H^{4}S^{2}O^{2}$.

	Tr.				
Carbone	53,78	53,63	»	53,29	»
Hydrog.	3,74	3,64	»	3,82	»
Soufre..	»	»	28,28	»	28,17

	Calc.	
Carbone.................	750	53,58
Hydrogène...............	50	3,58
Soufre..................	400	28,58
Oxygène.................	200	14,26
	1400	100,00

(PERSON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV, p. 283.)

THIOFURFOL. Composé dérivé. $C^{18}H^{8}O^{4}$.

	Tr.		
Carbone.........	72,79	72,90	72,87
Hydrogène......	5,39	5,24	5,36
Oxygène........	21,82	21,86	21,77
	100,00	100,00	100,00

	Tr.		Calc.	
Carbone..	72,99	72,89	1350	72,97
Hydrogène	5,20	5,23	100	5,40
Oxygène.	21,81	21,88	400	21,73
	100,00	100,00	1850	100,10

(PERSON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV. p. 284.)

THION-ESSALE. $C^{26}H^{18}S$.

	Calc.		Tr.
Carbone	1950,0	86,2	36,35
Hydrogène	212,5	4,9	4,90
Soufre	201,0	8,9	8,80
	2363,5	100,0	100,05

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 199.)

THIONURATE D'AMMONIAQUE.

$C^8Az^2H^8O^6,2SO^3,2AzH^3,2HO$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	17,39	611,480	17,40
Azote	25,17	885,200	25,19
Hydrogène	4,90	162,233	4,68
Oxygène	24,01	800,000	23,78
Ac. sulfurique	28,53	1002,320	28,95
	100,00	3461,233	100,00

THIONURATE DE PLOMB.

$C^8Az^2H^8O^6,2SO^3,2PbO$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	10,95	10,92	611,480
Azote	9,51	9,49	531,126
Hydrogène	1,04	1,11	62,391
Oxygène	»	10,74	600,000
Acide sulfurique	»	17,91	1002,320
Oxyde de plomb	»	49,83	2789,000
		100,00	5596,347

(WOEHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIIII, p. 258.)

THIOSINAMMINE. $C^8H^8Az^2S^2$.

Carbone	41,66
Hydrogène	6,81
Azote	24,12
Oxygène	»
Soufre	27,41
	100,00

(VARRENTRAPP et WILL, *Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. II, p. 555.)

THJORSANITE.

Silice	49,15	48,36
Alumine	perdu	30,59
Sesquioxyde de fer	1,62	1,37
Magnésie	traces	0,97
Protoxyde de manganèse	traces	traces
Chaux	17,28	17,16
Soude	»	1,13
Potasse	»	0,62
		100,20

(GENTH, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 220.)

THOMSONITE.

Syn. : *Comptonite*.

	)	(2)	(3)	(4)
Silice	38,30	37,08	39,20	36,80
Alumine.	31,20	31,02	30,05	31,36
Chaux	13,54	12,75	10,58	15,40
Soude	4,53	4,70	8,11	2,64
Ox. de fer	»	»	0,50	0,20
Eau	13,10	13,00	13,40	13,60
	100,17	98,55	101,84	100,00

(1) T. de Kilpatrick, par BERZELIUS. — (2) T. par THOMSON. — (3) T. de Dalsnypen, par RETZIUS. — (4) T. de Lochwinnock, par THOMSON.

(*Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 485.)

THOMSONITE. Comptonite.

	(1)	(2)	(3)
Silice	37,80	37,00	38,74
Alumine	31,60	31,07	30,83
Chaux	13,25	12,60	13,43
Soude	3,62	6,25	3,35
Potasse	0,65	»	0,54
Eau	13,27	12,24	13,20
	100,19	99,16	100,09

(1) C. d'Elbogen, par MELLY. — (2) C. du Vésuve. — (3) C. de Seeberg, par RAMMELSBERG.

(*Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 485.)

THON. Voy. ARGILES.

THORINIUM. Th. Éq[t] 844,90.

THORITE. Voy. YTTRIA PHOSPHATÉE.

THORITE.

Silice	18,78
Thorine	57,91
Chaux	2,58
Protoxyde de fer	3,40
— de manganèse	2,39
Magnésie	0,36
Urane oxydé	1,61
Plomb —	0,80
Oxyde d'étain	0,01
Potasse	0,14
Soude	0,10
Alumine	0,06
Eau	9,50
Minéral non attaqué	1,70

(BERZELIUS, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 580.)

THRAULITE. Voy. HISINGÉRITE.

THRIDACE.

Mélange composé de deux résines	34,2
Substance soluble dans l'eau et l'alcool	36,3
— insoluble dans l'alcool et soluble dans l'eau	3,5
— insoluble dans l'eau et l'alcool	26,0
(SCHROEDER.)	100,0

Matière soluble dans l'eau	55
Cire	10
Résine	7
Caoutchouc	18
Eau et perte	10
	100

(KLINK, *Tr. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 76.)

THURINGITE.

Acide silicique	22,41
Peroxyde de fer	21,94
Protoxyde de —	42,60
Magnésie	1,16
Eau	11,89
	100,05

(RAMMELSBERG, *Annuaire* de Millon et Reiset, t. CXLVII, p. 276.)

THROMBOLITHE. Voy. CUIVRE HYDROPHOSPHATÉ.

THULITE. Voy. ÉPIDOTE.

THUMITE. Voy. AXINITE.

THURINGITE. Variété de pinguite.

TILLEUL. Cendres.

Sels alcalins.

Acide carbonique	28,2
— sulfurique	7,6
— muriatique	1,8
Silice	1,7
Potasse } Soude }	60,7
	100,0

Matières insolubles.

Acide carbonique	39,8
— phosphorique	2,8
Silice	2,0
Chaux	51,8
Magnésie	2,2
Oxyde de fer	0,1
— de manganèse	0,6
Charbon, etc.	»
	99,3
Phosphate de chaux	5,4
— de fer	0,3

(*T. des Essais* de Berthier, t. I, p. 262.)

TILLEUL. Cendres.

	Écorce.	Bois.
Potasse	11,934	27,863
Soude	3,348	4,071
Chaux	44,951	23,293
Magnésie	5,939	3,227
Chlorure sodique	1,632	1,160
Oxyde ferrique	0,914	6,207
Acide phosphorique	2,969	3,774
— sulfurique	0,553	4,129
Silice	1,679	4,098
Acide carbonique	23,407	16,119
Charbon, sable, etc.	2,885	6,139

(HOFFMANN, *R. sc. et ind.*, t. XXV, p. 285.)

TILLEUL. Fleurs.

	Grains.
Eau	146,0
Cire végétale verte	15,5
Résine d'une saveur un peu aromatique	39,5
Sucre sous la forme d'un sirop épais, jaune foncé avec une petite quantité d'un sel de potasse à acide végétal	66,0
Matière extractive de couleur brunâtre et d'une saveur légèrement amère.	26,5
Mucilage végétal à l'état sec	95,0
Albumine végétale	15,5
Fibre —	280,0
Matière odorante, quantité impondérable et perte	2,0

(SILLER, *Tr. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 155.)

TINKAL. Voy. BORATE DE SOUDE.

TITANATE DE FER. Voy. FER TITANÉ; ILMÉNITE.

TITANATE DE POTASSE.

Acide titanique	81,99	82,67
Potasse	18,01	17,33
	100,00	100,00

Acide titanique	91,30
Potasse	8,70
	100,00

TITANATE DE SOUDE.

Acide titanique	74,73	75,47
Soude	15,14	15,30
Eau	10,13	9,23
	100,00	100,00

TITANATE DE SOUDE.

Acide titanique	96,20	96,56
Soude	3,80	3,44
	100,00	100,00

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 361.)

TITANE. Éq[t] 303,66.

Genre minéralogique. Voy. les espèces : RUTILE ; NIGRINE ; ANATASE ; BROOKITE ; WARWICKITE.

TITANE OXYDÉ. Voy. RUTILE.

TITANITE. Voy. RUTILE.

TOILE D'ARAIGNÉE. Fils blancs qui, en automne, se trouvent quelquefois suspendus en l'air à plusieurs pieds de hauteur du sol.

Substance fibreuse	15,85
Albumine	64,00
Substance analogue à la colle	18,04
Cire et graisse solide	2,71
	100,60

(MULDER, *Tr. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 813.)

TOLÈNE.

	Tr.			Calc.
Carbone	88,58	88,62	»	88,89
Hydrog.	11,35	11,30	11,25	11,11
	99,93	99,92		100,00

(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. III, p. 154.)

TOLUIDINE. $C^{14}H^9Az$.

	Tr.	Calc.
Carbone	78,53	78,38
Hydrogène	8,61	8,39
Nitrogène	12,86	13,23
	100,00	100,00

(HOFMANN et MUSPRATT, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

TOMATE. (solanum lycopersicum).

Un acide qui n'est pas l'acide acétique, comme nous l'avons cru, mais un acide particulier qui se détruit par la chaleur de la distillation et qui est uni en excès à un principe amer, qui est probablement analogue à la solanine.

Une huile volatile difficile à s'épurer et qui s'évapore avec la plus grande promptitude.

Une matière extracto-résineuse, brune, poisseuse, très-odorante, de l'odeur de la douce-amère, soluble dans l'eau, et en partie dans l'alcool et l'éther.

Une matière végéto-animale, albumineuse, susceptible de fermentation putride, comme on la trouve dans tous les solanés et qui y est assez abondante.

Une petite quantité de mucoso sucré qui se manifeste par l'odeur de caramel dans le premier temps de la combustion.

Enfin du sulfate de potasse, une petite quantité d'hydrochlorate de potasse et de chaux, de la potasse pure, et très-vraisemblablement un alcoloïde dont la grande amertume des différents produits, ainsi que la vapeur âcre qui se répand lorsqu'on les brûle, annoncent suffisamment la présence, mais qui toutefois est beaucoup moins abondant dans le fruit que dans les feuilles.

(FODÉRÉ et HECHT, *Journ. de Pharm.*, t. XVIII, p. 112.)

TOMBOSITE. Voy. ARSÉNIO-SULFURE DE NICKEL.

(BREITHAUPT, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 785.)

TOMOSITE. Voy. SILICATE DE MANGANÈSE.

TOPAZE.

Syn. : *Silice fluatée-alumineuse ; chrysolite de Saxe ; phengite ; physalite ; pycnite ; pyrophysalithe.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	28,0	34,0	36,8	43,0
Alumine	47,0	48,0	52,6	49,5
Oxyde de fer	4,0	»	»	1,0
Manganèse	»	1,0	»	»
Acide fluorique	17,0	»	5,8	4,0
Chaux	»	»	3,3	»
Parties volatiles	»	17,0	1,5	1,0
Perte	4,0	»	»	1,5
	100,0	100,0	100,0	100,0

	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice	32,88	34,27	38,43	38,80
Alumine	53,25	58,55	51,00	53,07
Oxyde de fer	0,88	7,18	»	»
Ac. fluorique	»	»	8,84	8,13
Chaux	0,88	»	»	»
Parties volatil.	0,75	»	»	»
Perte	11,36	»	»	»
	100,00	100,00	98,27	100,00

(1) (3) T., par VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LII, p. 303. — (2) Pycnite, par BUCHOLZ, *id.*, t. LXVII, p. 252. — (4) P., par KLAPROTH, *id.* — (5) Pyrophysalithe, par HISINGER et BERZELIUS, *id.*, t. LVIII, p. 118. — (6) T., par BERZELIUS, *Ann. de Ch. de Ph.*, t. IV, p. 108. — (7) Pycnite, par le même, *id.*, t. III, p. 39. — (8) Calculé.

TOPAZE. Formule : Al^2O^3,SiO^3,Fl.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Alumine	54,92	54,88	55,96	55,16
Silice	25,27	»	35,39	35,66
Fluor	17,14	16,50	16,86	18,00

(2) T. du Brésil. — (3) T. de Trumbull. — (4) T. de Finbo. — (1) Calculé.

(FORCHHAMMER, *Rev. sc. et ind.*, t. II, p. 149.

Topazes roulées.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice...	34,36	34,24	34,36	34,01
Alumine.	57,74	57,45	57,74	58,38
Ac.fluoriq.	7,77	7,75	7,77	7,79
	99,87	99,44	99,87	100,18

(1) Pycnite de Saxe. — (2) Topaze de Saxe. — (3) Pyrophysalithe de Finbo. — (4) Topaze du Brésil.
(Berzelius, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 635.)

TOPAZOLITE.

Variété de grenat grossulaire.

TOPHUS trouvé dans les articulations du bras.

Matière animale avec de l'eau et des traces d'adipocire	56,2
Carbonate, phosphate, hydrochlorate de potasse	3,2
Carbonate de chaux avec des traces de carbonate de magnésie	12,5
Phosphate de chaux	28,1
	100,0

Tophus.

Matière animale avec de la graisse onctueuse et un peu de soude	73,0
Carbonate de chaux	10,0
Phosphate —	17,0
	100,0

(John, *Écrits ch.*, t. V, p. 104.)

TOPINAMBOUR.

	Grammes.
Eau	386,00
Matière sucrée incristallisable	74,00
Inuline	15,00
Squelette végétal	6,10
Matière gommeuse	5,39
Citrate de potasse	5,35
Substance particulière produisant la fermentation visqueuse	4,95
Phosphate de chaux ferruginé	0,72
Sulfate de potasse	0,60
Citrate de chaux	0,40
Muriate de potasse	0,40
Phosphate —	0,30
Huile très-soluble dans l'alcool et dans la potasse	0,30
Cérine	0,15
Malate de potasse	0,15
Silice	0,12
Tartrate de chaux	0,07
	500,00

(Braconnot, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXV, p. 373.)

Topinambour.

Carbone	43,02	43,62
Hydrogène	5,91	5,80
Oxygène	43,56	43,07
Azote	1,57	1,57
Cendres	5,94	5,94
	100,00	100,00

(Boussingault, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 232.)

TORBÉRITE. Voy. Urane phosphaté.

TORMENTILLE. Racine.

Myricine	2
Cérine	5 3/8
Résine	4 1/4
Tannin	174
Principe colorant rouge	180 1/2
— modifié	25 3/4
— gomme extractif avec du tannin et quelques sels calcaires	43 1/4
Gomme	282
Extractif séparé par un alcali	77
Huile liquide	quelques traces
Corps ligneux	150
Eau et combinaison	64 1/2
	1008 5/8

(Meissner, *Journ. de Pharm.*, 14e année, p. 370.)

TORRÉLITE de New-Jersey.

Silice	32,60
Peroxyde de cérium	12,32
Protoxyde de fer	21,00
Alumine	3,68
Chaux	24,08
Eau	3,50
	97,18

(Renwick, *Ann. of New-York*, 1823, p. 37.)

Torrélite.

Acide columbique	73,90
Protoxyde de fer	15,65
— de manganèse	8,00
Eau	0,35
	97,90

(Thomson, *Records of sc.*, décembre 1836.)

TOURBES.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Charbon..	23,5	26,0	30,1	34,7	38,6
Cendres...	17,3	15,0	17,4	6,8	1,7
Mat. volatiles liquides.	36,7	31,0	28,4	39,9	38,5
Gaz......	22,5	28,0	24,1	18,6	21,2
	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0

(1) T. de Demerary. — (2) T. de Château-Landon. — (3) T. de Clermont (Oise). — (4) T. de Reims. — (5) T. de Voitsuma (Bavière).
(Berthier, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 7..)

Tourbes.

Acide crénique libre	0,1
Crénate cuivrique	0,3
Résine rouge soluble dans l'acool froid	2,0
— visqueuse — —	1,1
— (cire) soluble dans l'alcool bouillant	2,6
— soluble dans l'éther	0,9
Acide humique de la tourbe soluble dans la potasse	70,7
— — insoluble dans la potasse	11,3
Matières inorganiques solubles et insolubles, et eau	11,0
	100,0

(Reinsch, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

Tourbe de Saint-Pétersbourg.

Carbone	39,084
Hydrogène	3,788
Oxygène et azote	51,088
Cendres	6,040
	100,000

(Woskressensky, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 366.)

Tourbe de Freyberg.

Fibres menues de couleur brune donnant à l'incinération 1, 2 pour 100 d'une cendre légère et d'un blanc gris		43,2
Matière tourbeuse fine azotée et brun noir, consistant en :		
a. Crénates, apocrénates et humates		
A reporter		43,2
Report		43,2
d'alumine, de chaux, de magnésie, de fer et de manganèse	60,2	92,6
b. Humus non acide	10,1	
c. Parties terreuses solubles dans l'acide hydrochlorique	13,3	
Crénate de chaux soluble dans l'eau chaude avec un peu de crénate de magnésie, et des traces d'acide humique, de gypse et d'hydrochlorate de chaux		13,3
Eau adhérente à la masse tourbeuse		620,1
Eau d'hydratation de cette masse		200,5
Sable micacé fin mélangé		21,2
Trace d'acide carbonique, de résine et de matière céreuse		»
		990,9
Perte		9,1
		1000,0

(Lampadius, *Institut*, 1836.)

Tourbe. Cendres.

Hydrochlorate de soude avec un peu de sulfate de chaux	19
Carbonate de chaux	81
— de magnésie	
Phosphate d'alumine	
Alumine	
Oxyde de fer	
Sulfate de chaux	
Silice	
	100

(Oberlin et Buchner, *Journ. de Pharm.*, t. XX, p. 253.)

Tourbe. Cendres.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Carbonate de chaux	»	»	»	51,5	»
Chaux caustique	63,0	»	»	»	»
Argile inattaquable par les acides	7,5	»	»	»	»
Silice gélatineuse	15,0	»	»	»	»
Alumine	7,0	17,3	14,0	»	30,0
Oxyde de fer	7,0	33,0		11,5	»
Carbonate de potasse	0,5	»	»	»	»
Silice	»	36,5	26,0	»	40,0
Argile	»	»		11,0	»
Chaux	»	2,0	23,0	»	30,0
Magnésie	»	3,5	14,0	»	»
Sulfate de chaux	»	4,5	»	26,0	»
Muriate —	»	0,5	»	»	»
Charbon	»	2,7	»	»	»
Acide carbonique et soufre	»	»	23,0	»	»
	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0

(1) T. de Château-Landon (Seine-et-Marne). — (2) T. de Voitsuma (Bavière). — (3) T. de Troyes. — (4) T. de Vassy (Marne). — (5) T. de Framont (Vosges).

(Berthier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 249.)

Tourbe.

DÉSIGNATION des COMBUSTIBLES.	COMPOSITION				DÉDUCTION FAITE DES CENDRES.		
	Carbone.	Hydrogène.	Oxygène et azote.	Cendres.	Carbone.	Hydrogène.	Oxygène et azote.
Tourbe vulgaire	67,03	5,63	31,76	5,58	60,40	5,96	33,64
— de Louy	58,09	5,63	31,37	4,61	60,89	6,21	32,90
— du Champ-de-Feu	57,79	6,11	30,77	5,33	61,05	6,45	32,50

(Regnault, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 261.)

TOURMALINE.

Syn. : *Schorl électrique ; aphyrite ; apyrite ; indicolite ; daourite ; rubellite ; sibérite ; cockle.*

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Silice	43,50	40,8	42,0	37,5	33,048
Alumine	42,25	39,0	40,0	38,5	38,235
Oxyde de fer	»	1,2	»	9,0	23,857
— de manganèse	1,50	2,5	7,0	»	»
Acide borique	»	»	»	»	1,890
Chaux	0,10	4,0	»	10,0	0,857 avec magnésie.
Soude	9,00	10,0	10,0	»	2,175 avec potasse.
Eau	1,25	»	»	»	»
Perte	2,40	2,5	1,0	5,0	»
	100,00	100,0	100,0	100,0	100,062

(1) T. de la montagne Kadisko en Moravie, par Klaproth, *Journ. des Mines*, juin 1810, p. 461. — (2) T. par Vauquelin, *Ann. de Ch.*, t. XXX, p. 105. — (3) T. apyre, par le même, *id.*, t. LXVII, p. 257. — (4) T. du mont Saint-Gothard, par Struve, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VIII, p. 327. — (5) T. d'Eibenstock (en Saxe), par Klaproth, *id.*, t. XXVII, p. 219.

Tourmaline.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Acide borique	3,83	4,02	3,63	4,18	4,11	3,88
Silice	37,65	35,48	38,79	37,81	35,20	38,80
Alumine	33,46	37,75	37,19	31,61	35,50	39,61
Magnésie	10,96	4,68	5,86	5,99	0,70	»
Oxyde de fer	9,38	14,44	5,81	7,77	17,86	»
Protoxyde de fer	»	»	»	»	»	7,43
Oxyde de manganèse	»	1,89	traces	1,11	0,43	2,88
Potasse	2,65 (avec soude)	0,48	0,22	1,20	»	»
Soude		1,75	5,13	»	2,09	4,95
Chaux	0,25	traces	»	0,98	0,55	»
Perte au feu	0,03	»	1,86	0,24	»	0,78
	98,21	100,49	98,49	90,89	96,44	98,33

(1) T. noire du Karingbricka, en Suède. — (2) T. noire de Rabenstein, en Bavière. — (3) T. noire du Groënland. — (4) T. brun foncé dans le schiste micacé du Saint-Gothard. — (5) T. sans lithine, avec potasse et soude, noire de Bovay (en Devonshire). — (6) T. verte de Chesterfield.

(Gmelin, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 275.)

TOURMALINE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Acide silicique	39,00	37,800	40,535	39,70
— borique	10,73	9,890	11,785	6,65
— carbonique	2,50	1,662	1,660	»
Alumine	30,65	30,563	31,774	40,29
Peroxyde de fer	1,58	0,500	»	»
Protoxyde —	6,10	12,069	3,654	»
Magnésie	9,44	1,400	6,435	0,16
Protoxyde de manganèse	»	2,500	0,900	2,30
Soude	»	3,090	»	7,88
Chaux	»	traces	»	»
Lithine	»	0,504	2,091	3,02
Oxyde de chrôme	»	»	1,166	»
Potasse	»	»	traces	»

(1) Schorl noir de Gornoschit. — (2) Schorl brun de Mursinsk. — (3) Schorl vert de Gora. — (4) Rubellite de Mursinsk.

(HERMANN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 264 et 265.)

TOURMALINE.

	(1)	(2)		(3)	(4)	(5)	
Acide borique	5,74	4,18		4,59	1,10	5,72	
Silice	42,13	39,37		39,16	40,30	44,10	
Alumine	36,43	44,00		40,00	40,50	26,36	
Oxyde de fer	»	»		5,96	4,85	11,96	protoxyde.
— de manganèse	6,32	5,02		2,14	1,50	6,96	magnésie.
Chaux	1,20	»		»	»	0,50	
Potasse	2,41	1,29		»	»	2,32	
Lithine	2,04	2,52	avec potasse	3,59	4,30	»	
Substances volatiles	1,31	1,58		1,58	3,60	»	
Perte	»	»		»	3,85	0,60	eau.
	97,58	97,96		97,02	100,00	98,52	

(1) T. rouge de Rôsna en Moravie, par GMELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 274. — (2) T. rouge de Perm, en Sibérie, par le même, *id.* — (3) T. vert céladon du Brésil, par le même, *id.* — (4) T. verte, par ARFWEDSON, *id.*, t. X, p. 103. — (5) T. du mont Rose, par LEPLAY, *id.*, t. XLII, p. 277.

TOURNESOL (croton eleutheria). Écorce.

Mucilage et principe amer	864
Huile volatile	72
Eau	48
Fibre ligneuse	3024
Résine	688
	4696

(TROMMSDORFF, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. IV, p. 265.)

TOURTEAU DE SÉSAME. Résidu de la graine de sésame après avoir extrait l'huile.

Substances azotées	44,135
Matières organiques non azotées	19,723
Substances minérales	18,000
Huile	8,172
Eau	9,970
	100,000

(GASPARIN et PAYEN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 542 et 543.)

TOUTENAGUE. Voy. CUIVRE BLANC.

TRACHYTE. Voy. DOMITE.

TRAPP.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	51	56	52,88	56
Alumine	11	12	15,91	18
Chaux	5	7	0,70	4
Magnésie	3	10		1
Fer	22	16	»	15
Soude et potasse	5	6	7,63	6
Protox. de manganèse	»	»	11,77	»
Charbon	»	»	10,03	»
Perte	4	3	1,08	»
	101	110	100,00	100

(1) T. compacte d'Adelfort, en Suède, par VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVII, p. 181. — (2) T. de Kirn, par le même, *id.* — (3) T. de Renaison, par CHEVREUL, *id.* — (4) T. amygdaloïde d'Oberstein, par BERGMANN, *id.*

TRAPP.

	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice	49	55	58	48
Alumine	16	12	12	14
Chaux	6	8	6	5
Magnésie	1	1	1	2
Fer	18	16	14	22
Soude et potasse	6	5	6	6
Perte	4	3	3	4
	100	100	100	101

(5) T. de Champsaur, par FAUJAS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVII, p. 181. — (6) T. de Hesse-Darmstadt, par DUBOIS, *id.* — (7) T. de Bruxton dans le Derbyshyre, par LANGLOIS, *id.* — (8) T. compacte de Norberg (Suède), par VAUQUELIN, *id.*

TRASS.

Syn. : *Dukstein.*

Silice	11,500
Peroxyde de fer avec traces d'oxyde de manganèse	11,772
Alumine	17,700
Chaux	3,156
Magnésie	2,148
Potasse	0,294
Soude	2,437
	49,007

(ELSNER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 201.)

TRÈFLE. Feuilles.

Eau	75
Fécule verte { albumine	25
Fécule verte { résine verte	
Acide malique libre	
Acétate de potasse	
Matière animale	
Extractif très-amer	
Gomme brune	
Fécule blanche	
	100

(TROMMSDORFF, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 350.)

TRÈFLE. Foin.

Carbone	47,53	47,19
Hydrogène	4,69	5,33
Oxygène	37,96	37,66
Azote	2,06	2,06
Cendres	7,76	7,76
	100,00	100,00

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 227.)

TRÈFLE. Racine.

Carbone	43,4
Hydrogène	5,3
Oxygène	36,9
Azote	1,8
Sels et terres	12,6
	100,0

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, p. 314.)

TRÈFLE. Cendres.

Potasse	12,164
Soude	30,757
Chaux	16,556
Magnésie	6,262
Phosphate ferrique	9,506
Chlorure sodique	3,573
Acide phosphorique	2,957
— sulfurique	0,801
Silice	1,968
Acide carbonique	22,930
Charbon	1,244
	108,718

(HORSFOLD, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. XII, p. 227.)

TREMBLE. Charbon marchand de Paris et de Choisy.

Charbon	83,0
Cendres calcinées	3,0
Matières volatiles	15,0
	100,0

(BERTHIER, *Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 286.)

TREMBLE. Écorce.

Salicine.
Corticine.
Populine.
Acide benzoïque, ou éléments propres à le former.
Matière gommeuse.
Principe soluble dans l'eau et dans l'alcool, réduisant les sels d'or, d'argent et de mercure.
Tartrate de chaux.
— de potasse.

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 306.

TRÉMOLITE.

Syn. : *Grammatite; amphibole blanche.*

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice	39,84	37,0	63,7	50,0	65,000	55,5
Magnésie	»	8,5	8,9	25,0	10.335	13,5
Chaux	23,72	21,0	27,2	18,0	18,000	10,5
Oxyde de fer	»	»	»	»	0,165	»
Alumine	14,70	6,0	»	»	»	8,5
Acide carbonique	11,36	26,0	»	et eau 5,0	6,500	9,5
Protoxyde de manganèse	4,95	»	»	»	»	»
— de fer	1,43	»	»	»	»	»
Perte	3,53	1,5	»	»	»	2,5
	99,53	100,0	99,8	98,0	100,000	100,0

(1) T. de Gjelleback, près Christiana (Norwége), par HISINGER, *Handlinger*, 1823. — (2) T., par CHENEVIX, *Ann. de Ch.*, t. XXVIII, p. 198. — (3) T. d'Helgoland (Norwége), par ROETZIUS, *Journ. de Ph.*, 1820, p. 361. — (4) T. du Saint-Gothard, par LAUGIER, *Ann. de Ch.*, t. LXXXI, p. 76. — (5) T. cassante du mont Saint-Gothard, par KLAPROTH, *id.*, t. VIII, p. 325. — (6) T. par STRUVE, *id.*

TRÉMOLITE vitreuse.

	(*a*)	(*b*)	(*c*)	(*d*)	(*e*)
Silice	59,244	35,5	28,4	41,00	50
Magnésie	22,132	16,5	18,0	18,25	25
Chaux	15,200	26,5	30,6	15,00	18
Oxyde de fer	1,311	»	»	»	»
— de manganèse	1,000	»	»	»	»
Alumine	0,888	»	»	»	»
Acide carbonique et eau	0,020	23,0	23,0	23,00	5
Perte	0,204	»	»	5,75	2
	100,000	101,5	100,0	100,00	100

(*a*) HISINGER. — (*b*) (*c*) LAUGIER. — (*d*) (*e*) KIRWAN.

(*Syst. de Ch.* de Thomson, t. III, p. 435.)

TRÉMOLITE. Amphibole blanche ou trémolite ou gramatite.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Silice	59,75	60,10	59,75	56,33	59,5	56,24	47,21
Chaux	14,11	12,73	14,25	10,67	12,3	12,95	12,73
Magnésie	25,00	24,31	21,10	26,00	26,8	24,13	21,86
Protoxyde de fer	0,50	1,00	3,95	4,30	trace	1,00	2,28
— de manganèse	»	0,47	0,31	»	»	0,26	0,57
Alumine	»	0,42	»	1,67	1,4	4,32	13,94
Acide fluorique	0,94	0,83	0,76	»	»	0,78	0,90
Eau	0,10	0,15	»	1.03	»	0.50	0,44
	100,40	100,01	100,12	100,00	100,0	100,18	99,93

(1) T. de Guilsjo, par BONSDORFF, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 582. — (2) T. de Fahlun, par le même, *id.* — (3) T. de Taberg, par le même, *id.* — (4) T. de Pensylvanie, par Seybert, *id.* — (5) T. de Cziklowa, par BEUDANT, *id.* — (6) T. claire de Aker, par BONSDORFF, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 23. — (7) T. sombre de Aker, par le même, *id.*

TRÉMOLITE compacte ou jade oriental.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice	58,07	54,68	58,94	58,88	58,46	53,75
Chaux	12,99	16,06	12,28	12,15	12,06	12,75
Magnésie	24,46	26,01	22,43	22,39	27,09	»
Oxyde ferreux	1,82	2,15	2,70	2,84	1,15	5,00
— manganeux	»	1,39	0,94	0,83	»	2,00
Alumine	»	»	1,32	1,56	»	1,50
Potasse	»	»	0,80	0,60	»	»
Eau	»	»	0,25	0,27	»	2,25
Perte	»	»	»	»	»	22,75
	97,34	100,29	99,60	99,49	98,76	100,00

(1) T. de Saint-Gothard, par DAMOUR, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVI. — (2) Jade de Turquie, par RAMMELSBERG, *id.* — (3) Néphrite, par SCHAFHAULT, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 582. — (4) Plaque sonnante, par DAMOUR, *C. R.*, t. XXI. — (5) Jade blanc, par DAMOUR, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 224. — (6) T. compacte, par SAUSSURE, *Journ. des Mines*, janvier 1806, p. 212.

TRIKLASITE. Voy. FAHLUNITE.

TRIPHANE.

Syn. : *Zéolite de Suède; spodumène.*

	(a)	(b)	(c)	(d)
Silice	66,40	63,29	66,14	65,30
Alumine	25,30	28,78	27,03	25,34
Lithine	6,85	5,63	3,83	6,76
Oxyde de fer	1,45	0,79	0,32	2,83
— de mang.	»	0,20	»	»
Soude	»	»	2,68	»
	100,00	98,69	100,00	100,23

(a) ARFWEDSON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X, p. 98. — (b) STROMEYER, *id.*, t. XX, p. 375. — (c) HAGEN, *Rev. sc. et ind.*, t. VII, p. 50. — (d) REGNAULT, *id.*

TRIPHYLLINE.

Acide phosphorique	43,64
Protoxyde de fer	49,16
— de manganèse	3,75
Lithine	3,45
	100,00

(FUCHS, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. II, p. 425.)

TRIPLITE. Voy. MANGANÈSE PHOSPHATÉ FERRIFÈRE.

TRIPOLÉENNE.

Silice à l'état pulvérulent	0,90
Alumine	0,06
Chaux	0,03
Peroxyde de fer et magnésie	0,01
	1,00

(MARCEL DE SERRES, *Journ. de Pharm.*, février 1842.)

TRIPOLI.

Chaux pure	46	indice
Silice	13	84,00
Oxyde de fer	3	8,00 noir et rouge.
Acide carbonique	35	»
— sulfurique	»	3,45
Alumine	»	1,50
Eau	3	4,55
Perte	»	1,50
	100	100,00

(BUCHOLZ, *Journ. des Mines*, juin 1807 et août 1812.)

TROMBOLITHE. Voy. CUIVRE HYDROPHOSPHATÉ.

TRONA.

Syn. : *Natron; sesquicarbonate de soude; urao; borech.*

TRONA.

	(1)	(2)	(3)
Soude pure	37,0	163	41,22
Acide carbonique	38,5		39,00
Sulfate sec de soude	2,0	104	»
Muriate de soude	»	75	»
Mat. étrangères et perte	»	»	0,98
Eau	22,5	158	18,80
	100,0	500	100,00

(1) T. de Suckna dans le Fezzan, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 138. — (2) T. de Makarie, dans la basse Égypte, *id.* — (3) T. de Mérida, Amérique méridionale, par MARIANO DE RIVERO et BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 111.

TROOSTITE. Syn. : *Troolite.* Voy. MANGANÈSE SILICATÉ ROSE.

TROPÆOLUM MAJUS.

Huile éthérique	43,500
— fixe	7,250
Acide tropæolique	17,500
Soufre	3,500
Albumine	59,500
Résine molle	50,250
— dure	9,500
Amidon	25,000
Matière extractive amère	178,500
Gomme	21,000
Tannin	7,500
Gomme	76,500
Phyllochlore	79,000
Matière colorante	50,000
Albumine indurée	33,000
Oxyde de fer et manganèse	9,500
Acide sulfurique	11,500
— malique	0,125
— hydrochlorique	58,000
Chaux	17,250
Potasse	3,125
Silice	115,000
Alumine	1,500
Humidité	94,500
Perte	24,000
	1000,000

(Dulk de Konisberg, *Journ. de Pharm.*, t. XXIV, p. 660.)

TSCHEWKINITE.

	(a)	(b)	(c)
Alumine	»	11,45	18,21
Silice	21,04	34,90	35,49
Chaux	3,50	7,10	9,25
Magnésie	0,22	1,30	2,06
Yttria	»	0,95	»
Oxyde manganeux	0,83	2,88	2,37
Potasse et soude	0,12	»	»
Oxyde céreux	»	9,45	10,85
— de didyme	47,29	»	»
— lanthanique	»	6,90	6,50
— ferreux	11,21	20,65	13,03
Acide titanique	20,17	1,65	»
Eau	»	2,00	2,00
	104,38		

(*a*) H. Rose, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XV, p. 317. — (*b*) Choubine, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847. — (*c*) Hermann, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 218.

TUÉSITE. Voy. Halloysite.

TUF VOLCANIQUE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	46	26,5	44,5	67,6
Oxyde de fer	12	10.0	6,5	21,0
Alumine	7	10,0	12,0	10,2
Magnésie	»	trace	0,7	»
Chaux	6	»	»	1,0
Matières animales	26	»	»	»
Potasse	»	2,1	5,5	»
Soude	»	2,3	1,5	»
Carbonate de chaux	»	9,0	»	»
Argile et mica	»	26,5	»	»
Partie inattaquable	»	»	16,4	»
Eau	»	8.8	11,0	»
	97	95,2	98,1	99,8

(1) T. de Tungaragua en 1797, *Journ. des Mines*, juin 1808, p. 72. — (2) T. d'Herculanum, par Berthier, *Ann. des Mines*. — (3) T. de la grotte de Pausilippe, *id.* — (4) T. de l'île de Flores (Açores), par Hochstetter, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844.

TUGILITE. Voy. Fer oxydé hydraté.

TULIPE. Pollen.

Albumine végétale	20,25
Malate de chaux avec trace de malate de magnésie	3,50
Acide malique	1,00
Malate d'ammoniaque } Matière colorante } Nitrate de potasse }	1,25
	26,00

(Grothus, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. VI, p. 284.)

TULIPIER. Écorce.

	Onces.	Gros.	Grains.
Extractif amer	»	2	»
Principe gommeux	»	4	»
Substance résineuse	»	»	8
Fibre ligneuse	1	1	»
	2 onces.		

(Trommsdorff, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 217.)

TUMEUR de l'encéphale.

Eau	65,00
Fibrine	13,25
Matières graisseuses, rouge et blanche, analogues à celles du cerveau, mais ne contenan que des traces de phosphore	1,20
Un principe immédiat, indéterminé par les chimistes, qui se transforme en gélatine par l'action de la chaleur, et que les anatomistes nomment *corps muqueux*	12,20
Osmazôme	8,00
Perte	0,35
	100,00

(Serres et Baudrimont, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t XLI, p. 352.)

TUMEUR de la joue.

Substance protéine	18,3
Albumine soluble	1,0
Glutine	3,7
Matière extractive	2,5
Graisse	3,1
Eau	71,4
	100,0

(BIBRA.)

TUMEUR d'un enfant.

Graisse	79,938	78,32	75,72
Membrane	2,553	3,54	6,06
Eau	17,509	18,14	18,22
	100,000	100,00	100,00

(BIBRA.)

TUMEUR de la région iliaque externe.

Caséine insoluble, tissu cellulaire, matière fibreuse	13,25
Caséine soluble	2,77
Albumine soluble	5,45
Cholestérine	7,35
Graisse saponifiable	2,53
Eau	65,80
Phosphate de chaux, de soude, traces de sel marin et de phosphate de magnésie	2,54

(KOPP, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 465.)

TUNGSTATE DE CHAUX. Voy. SCHÉELIN CALCAIRE.

TUNGSTATE DE FER ET DE MANGANÈSE. Voy. WOLFRAM.

TUNGSTATE DE SOUDE.

	Calc.	Tr.
Oxyde de tungstène	87,81	86,2
Soude	12,19	13,8
	100,00	100,0

(WOEHLER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 49.)

TUNGSTATE DE TUNGSTÈNE ET DE SOUDE.

Tungstène	74,878
Sodium	6,136
Oxygène	18,986
	100,000

(MALAGUTI, *C. R.*, t. I.)

TUNGSTÈNE. W. Équivt 1183.

TURBITH. Racine.

Résine.
Matière grasse.
Huile volatile.
Albumine.
Fécule amylacée.
Matière colorante jaune.
Ligneux.
Sulfate, muriate et carbonate de potasse.
Sous-phosphate et sous-carbonate de chaux.
Oxyde de fer.

(BOUTRON-CHARLARD, *Journ. de Pharm.*, t. VIII, p. 131.)

TURBITH MINÉRAL. Voy. SULFATE DE MERCURE.

TURGITE. Voy. FER OXYDÉ HYDRATÉ.

TURNÉRITE. Voy. ALUMINATE DE CHAUX ET DE MAGNÉSIE.

TURQUOISE.

Syn. : *Calaïte; agaphite; johnite.*

	(a)	(b)
Alumine	47,45	50,75
Acide phosphorique	27,34	5,64
Oxyde de cuivre	2,02	1,42
— de fer	1,10	1,10
— de manganèse	0,50	0,60
Silice	»	4,26
Phosphate de chaux	3,61	18,10
Eau	18,18	18,12
	100,20	99,89

	(c)	(d)
Alumine	1,5	73,0
Oxyde de cuivre	»	4,5
— de fer	»	4,0
Phosphate de fer	2,0	»
— de chaux	80,0	»
Carbonate de chaux	8,0	»
Eau et perte	6,5	18,0
Phosphate de magnésie	2,0	»
	100,0	99,5

(a) (b) HERMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 433. — (c) BOUILLON-LAGRANGE, *Ann. de Ch.*, t. LIX, p. 193. — (d) T. de Pischepus près le Corassan, par JOHN, *id.*, t. LXII, p. 283.

TYPHA.

	(1)	(2)
Fécule	12,5	10,8
Gomme, sucre, tannin; Malate de chaux; Extractif, albumine	1,5	3,2
Eau	73,0	73,0
Ligneux	13,0	13,0
	100,0	100,0

(1) Racines recueillies en décembre. — (2) *Id.* en avril.

(LECOCQ, *Journ. de Pharm.*, t. XIV, p. 222.)

U

ULMARATE DE PLOMB. $C^{18}H^{8}O^{7},2PbO$.

	Tr.	Calc.
Carbone	24,66	24,23
Hydrogène	1,95	2,11
Oxygène	15,32	14,77
Oxyde plombique	58,07	58,89
	100,00	100,00

(LOEWIG et WEIDMANN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.)

ULMATE D'AMMONIAQUE.

$C^{40}H^{18}AzO^{15}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	64,75	64,23
Hydrogène	5,06	4,74
Azote	3,97	3,72
Oxygène	26,22	27,31
	100,00	100,00

(MULDER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.)

ULMATE D'ARGENT. $C^{40}H^{16}O^{15},AgO$.

Carbone	49,26
Hydrogène	3,21
Oxygène	24,17
Oxyde argentique	23,36
	100,00

(MULDER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.)

ULMINE. Voy. ACIDE ULMIQUE.

URACONISE. Voy. URANE OXYDÉ HYDRATÉ.

URAMILE. $C^{8}Az^{3}H^{5}O^{6}$.

	Calc.	
Carbone	611,48	33,87
Azote	531,12	29,43
Hydrogène	62,39	3,45
Oxygène	600,00	33,25
	1804,99	100,00

	Tr.				
Carb.	32,95	23,23	33,40	33,51	33,34
Azote	28,91	28,91	28,92	28,91	28,91
Hydr.	4,06	3,69	3,78	3,78	3,67
Oxyg.	34,08	34,17	33,90	33,80	34,08
	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00

(WOEHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 263.)

URANATE DE BARYTE.

	(a)	(b)	(c)
Baryte	21,87	0,194	20,99
Peroxyde d'urane	77,64	0,121	78,14

	(d)	(e)
Baryte	21,06	956,88
Peroxyde d'urane	78,94	3585,44

(a) (c) WERTHEIM, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 60. — (b) ROSE, *id.*, t. XXIX, p. 165. — (d) (e) Calculé.

URANATE DE CHAUX. Voy. URANE PHOSPHATÉ.

URANATE DE PLOMB.

	Calc.		Tr.
Oxyde de plomb	1394,49	28,01	28,79
Perox. d'urane.	3585,44	71,99	71,21
	4979,93	100,00	100,00

(WERTHEIM.)

URANATE DE PLOMB. $5PbO+U^{2}O^{7}$.

	Calc.	Tr.
Oxyde de plomb	56,23	56,86
Acide uranique	43,77	43,14
	100,00	100,00

URANATE DE PLOMB. $PbO+2U^{2}O^{7}$.

	Calc.	Tr.
Oxyde de plomb	11,39	13,75
Acide uranique	88,61	86,25
	100,00	100,00

(ARFWEDSON, *R. sc. et ind.*, t. IX, p. 225.)

URANATE DE POTASSE obtenu en précipitant le peroxyde d'urane par la potasse caustique.

Potasse	13,97	»
Peroxyde d'urane	85,86	85,73

URANATE DE POTASSE obtenu en calcinant l'acétate double d'urane et de potasse.

Potasse	589,92	14,12
Peroxyde d'urane	3585,44	85,88

URANATE DE POTASSE.

Potasse	589,92	14,12
Peroxyde d'urane	3585,44	85,88
	4175,36	100,00

(WERTHEIM.)

URANE. Voy. PROTOXYDE D'URANIUM.

Genre minéralogique.

Espèces : URANE OXYDULÉ; URANE OXYDÉ HYDRATÉ; URANE PHOSPHATÉ; URANO-TANTALE; URANE SULFATÉ; URANE SOUS-SULFATÉ.

URANE OXYDÉ HYDRATÉ.

Syn. : *Uraconise; gummierz; pechuran.*

	(1)	(2)	(3)
Oxyde d'étain	»	»	0,75
Peroxyde d'urane	72,00	74,4	72,15
Chaux	6,00	»	6,87
Oxyde de manganèse	0,05	»	»
Silice et magnésie	»	»	0,80
Oxyde de cuivre	»	8,2	»
Acide phosphorique	2,30	»	»
Silice	4,26	»	»
Eau	14,75	15,4	15,70
Gangue insoluble	»	»	2,50
Acide arsénieux et fluor	traces	»	»
Perte	»	2,0	»
	99,36	100,0	98,77

(1) U. par KARSTEN, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 83. — (2) U. de Cornouailles, par GRÉGOR, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 211. — (3) U. d'Autun, par BERZELIUS, *id.*, t. XII, p. 33.

URANE OXYDULÉ.

Syn. : *Pechblende; pechurane; uranpecherz.*

URANE OXYDULÉ.

Silice	0,560
Urane	0,320
Fer	0,074
Alumine	0,036
	0,990
Perte	0,010
	1,000

(LAMPADIUS, *Ann. de Ch.*, t. XXXIX, p. 307.)

URANE OXYDULÉ.

	(1)	(2)	(3)
Silice	»	»	5,0
Protoxyde d'urane	51,6	60,0	86,5
Argile	17,2	9,0	»
Peroxyde de fer	7,2	2,5	2,5
Carbonate de chaux	2,2	2,2	»
— de magnésie	3,3	»	»
Plomb sulfuré	6,0	3,5	6,0
Cuiv. pyriteux et sulfuré	1,2	5,5	»
Pyrite de fer arsénicale	5,8	9,2	»
Blende	»	1,4	»
Eau et bitume	4,2	5,2	»
	98,7	98,5	100,0

(1) (2) *Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 81. — (3) P. de Joachimsthal (Bohême), par KLAPROTH, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. III, p. 579.

URANE OXYDULÉ.

Oxyde d'urane	75,23
Sulfure de plomb	4,82
Silice	3,48
Chaux	5,24
Magnésie	2,07
Soude	0,25
Protoxyde de fer	3,10
— de manganèse	0,82
Acide carbonique	3,32
Eau	1,85
	100,18

(EBELMENN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. VIII, p. 503.)

URANE OXYDULÉ de Joachimsthal.

Oxyde uranoso-uranique	79,148
Acide silicique	5,301
Chaux	2,808
Magnésie	0,457
Plomb	6,204
Fer	3,033
Bismuth avec traces de cuivre et de plomb	0,648
Arsenic	1,126
Eau	0,362

(RAMMELSBERG, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

URANE PHOSPHATÉ.

Syn. : *Urane oxydé; uranate de chaux; torbérite; uranite; chalkolite.*

	(1)	(2)	(3)
Magnésie et protox. de manganèse	»	»	0,20
Baryte	»	»	1,56
Chaux	4,6	»	5,87
Silice et oxyde de fer	3,0	0,5	»
Acide phosphorique	14,5	16,0	15,17
Oxyde d'urane	55,0	60,0	61,75
— de cuivre	»	9,0	»
Eau	21,0	14,5	15,45
	98,1	100,0	

	(4)	(5)	(6)
Chaux	»	»	6,00
Silice et oxyde de fer	»	»	4,26
Acide phosphorique	15,57	15,41	2,30
Oxyde d'urane	60,31	61,27	72,00
— de cuivre	8,05	8,39	»
Eau	15,05	15,23	14,75

(1) U. d'Autun, par LAUGIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIV, p. 239. — (2) U. de Cornouailles, par PHILLIPS, *id.*, t. XXII, p. 213. — (3) U. d'Autun, par BERZELIUS, *Rev. sc. et ind.*, t. IX, p. 224. — (4) (5) U. de Cornouailles, par le même, *id.* — (6) U. de Johanngeorgenstadt, par PFAFF, *Journ. de Schw.*, 1832.

URANE SOUS-SULFATÉ.

Syn. : *Johannite.*

URANE SULFATÉ.

Syn. : *Uran-vitriol.*

URANITE. Voy. URANE PHOSPHATÉ.

URANIUM. Équiv[t] 750. Voy. OXYDES D'URANIUM.

URANOTANTALE.

Acide métallique...	56,38	56,00	55,91
Magnésie..........	0,80	0,75	0,75
Chaux et ox. manga[nèse]	0,92	1,02	1,88
Protoxyde de fer....	15,43	15,90	15,94
Bioxyde d'urane....	14,16	16,70	16,77
Yttria............	9,15	11,04	8,36
Bioxyde de cuivre..	»	traces	»

(PERETZ, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 148.)

URANPECHERZ. Voy. URANE OXYDULÉ.

URANYLE. Voy. OXYDE D'URANE.

URAO. Voy. SOUDE CARBONATÉE.

URATE D'AMMONIAQUE.

	Tr.		Calc.
Acide urique......	86,36	86,46	86,7
Ammoniaque.....	13,04	13,34	13,3
	99,40	99,80	100,0

(LEHMANN, *R. sc. et ind.*, t. IX, p. 72.)

URATE DE BARYTE.

Acide urique....................	61,64
Baryte..........................	38,86
	100,50

URATES DE POTASSE.

URATE NEUTRE.

Acide urique....................	70,11
Potasse,........................	29,89
	100,00

(BÉRARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. V, p. 296.)

URATE BASIQUE.

Acide urique....................	66,4
Potasse.........................	33,6
	100,0

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 393.)

URÉDO du maïs.

Matière analogue à la fungine, qui en a fait la base.
Matière azotée soluble dans l'eau et dans l'alcool.
— analogue à l'osmazôme végétale.
— (azotée) soluble dans l'eau, insoluble dans l'alcool.
— grasse.
Cire, une petite quantité.
Matière colorante brune.
Acide organique libre ou en partie uni à la potasse, et peut-être à la magnésie.
Phosphate de potasse.
Chlorure de potassium.
Sulfate de potasse.
Sous-phosphate de chaux.
Sel à base d'ammoniaque.
Magnésie et une très-petite quantité de chaux, sans doute unies à un acide organique.
Fer.

(DULONG D'ASTAFORT, *Journ. de Pharm.*, novembre 1828.)

URÉE. $C^2Az^2H^4O^2$.

	Calc.		(a)	(b)
Carbone....	152,88	20,19	14,7	19,99
Oxygène....	200,00	26,42	39,5	26,66
Azote.... ..	354,08	46,79	32,5	46,69
Hydrogène..	49.92	6,60	13,3	6,66
	756,88	100,00	100,0	100,00

(*a*) FOURCROY et VAUQUELIN, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. IV, p. 474. — (*b*) WILLIAM PROUT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X, p. 376.

URÉE.

	(a)	(b)	(c)
Carbone..........	18,57	12,58	19,9
Hydrogène.......	5,93	6.82	6,6
Oxygène.........	43,68	20,46	26,6
Azote............	31,82	29,14	46,9
	100,00	69,00	100,0

	(d)	(e)
Carbone...............	20,02	15,55
Hydrogène.............	6,71	7,68
Oxygène...............	26,54	40,74
Azote.................	46,73	36,03
	100,00	100,00

(*a*) URE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p.385. — (*b*) Sang de chair, par BÉRARD, *id.*, t. XXIII, p. 99.— (*c*) DUMAS, *id.*, t. XLIV, p. 273. — (*d*) WOEHLER et LIEBIG, *id.*, t. XLVI, p. 31. — (*e*) MORIN, *id.*, t. LXI, p. 30.

Urée rejetée dans les 24 heures (en grammes).

	(1)	(2)	(3)
Chez les hommes	23,155	28,0525	33,055
— les femmes.	9,926	19,1165	28,307
— les vieillards	3,956	8,1105	19,116
— des enfants de huit ans..	10,478	13,4710	16,464
— des enfants de quatre ans.	3,710	4,5050	5,300

(1) Minimum. — (2) Moyenne. — (3) Maximum.

(Lecanu, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.

Urée. Diminution de l'urée et de l'acide urique dans une affection cutanée.

Eau	98,228
Sels fixes	1,388
Urée	0,330
Acide urique	0,054
	100,000

(Vogel, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 706.)

URÉTHANE. $C^6H^7AzO^4$.

	Calc.	(*a*)	Calc.
Carbone	40,5	40,88	458,610
Hydrogène	7,9	7,78	87,356
Azote	15,6	15,68	177,040
Oxygène	36,0	35,66	4000.00
	100,0	100,00	1123,006

	(*b*)	(*c*)
Carbone	40,37	»
Hydrogène	8,08	»
Azote	»	15,96

(*a*) (*b*) Dumas, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 234. — (*c*) Cahours, *C. R.*, t. XXI.

URINE humaine.

Muriate de potasse.
— de soude.
— d'ammoniaque.
Phosphate de soude et d'ammoniaque.
Phosphate de chaux.
Matière huileuse.
Acide urique.

(Scheele, *Ann. de Ch.*, t. XXVII, p. 254.)

Urine fraîche.

Muriate de soude.
— d'ammoniaque.
Phosphate acide de chaux (formant le $\frac{1}{100}$ de l'urine).
Phosphate de magnésie.
— de soude.
— d'ammoniaque.
Acide urique.
— benzoïque,
Gélatine et albumine.
Urée (formant les $\frac{19}{20}$ des matières de l'urine).

Urine putréfiée.

Ammoniaque libre.
Phosphate d'ammoniaque.
— ammoniaco-magnésien.
Urate d'ammoniaque.
Acétate —
Benzoate —
Muriate de soude.
— d'ammoniaque.
Carbonate —
Gélatine et albumine précipitées.

(Fourcroy et Vauquelin, *Ann. de Ch.*, t. XXXI, p. 48.)

Urine.

Eau	933,00
Urée	30,10
Sulfate de kali	3,71
— de natron	3,16
Muriate de —	4,45
Phosphate de —	2,94
Muriate d'ammoniaque	1,50
Phosphate —	1,65
Acide lactique en état de liberté. Lactate d'ammoniaque. Mat. animale soluble dans l'alcool. Matière animale indissoluble dans l'alcool.	17,14
Phosphate de chaux. — de magnésie. Fluate de chaux.	1,00
Acide lithique	1,00
Mucus de la vessie	0,32
Silice	0,03
	1000,00

(Berzelius, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIII, p. 245.)

Urine.

Eau	65
Phosphate de chaux	3
Hydrochlorate de potasse	»
— d'ammoniaque	15
Sulfate de potasse	4
Carbonate d'ammoniaque	»
Urée	4
	91

(Brandes, *Tr. de Ch.* de Thénard, t. IV, p. 638.)

URINE.

	10 octobre.	15 octobre.	30 octobre.
Eau	93,4002	93,7682	93,2019
Urée	3,2914	3,1450	3,2909
Acide urique	0,1073	0,1021	0,1098
— lactique libre	0,1551	0,1496	0,1513
Lactates	0,1666	0,1897	0,1732
Mucus	0,0101	0,0112	0,0110
Chlorhydrates de soude et d'ammoniaque	0,3602	0,3646	0,3712
Sulfates alcalins	0,7289	0,7314	0,7321
Phosphates de soude	0,3666	0,3765	0,3989
Phosphates de chaux et de magnésie	0,1187	0,1132	0,1108
Matières extractives solubles dans l'eau	0,0591	0,0621	0,0632
— — — et dans l'alcool.	0,9871	1,0059	1,0872

(LEHMANN, *Journ. de Pharm.*, mars 1842.)

URINE.

État de l'urine.	Pesant. spéc. de l'urine.	Nature et poids du dépôt.		Pour 1000 gr. d'urine.
				Grammes.
Très-acide	1007,3	Biurate d'ammoniaque		0,150
Très-acide	1007,3	Calcul xanthique	0,200	0,400
		Mucus	0,200	
		Acide urique	trac.	
Neutre	1011,0	Carbonate de magnésie et de chaux	0,140	0,757
		Phosphate — —	0,617	
Acidité très-faible.	1028,0	Acide urique	1,440	1,600
		Carbonate de chaux	0,160	
Très-acide	1023,8	Alumine	0,030	0,042
		Acide rosacique	0,005	
		Phosphate et carbonate calcique	0,007	
Alcaline		Matière animale	traces	0,290
		Carbonate de chaux	traces	
		Phosphate de chaux	0,290	
Alcaline	1031,0	— —		
Très-acide	1026,0	— —		
Très-acide	1022,0	Acide urique.		
		Albumine.		
		Phosphate de chaux.		
Acide	1027,0	Acide urique.		

(MARIN, *Journ. de Pharm.*, 3e série, t. III, p. 356.)

URINE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Régime mêlé	67,82	32,498	1,183	2,725	10,489
Régime animal	87,44	53,198	1,478	2,167	5,196
Régime végétal	59,24	22,481	1,021	2,669	16,499
Régime non nitrogéné	41,68	15,408	0,735	5,276	11,854

(1) Résidu de l'urine. — (2) Urée. — (3) Acide lithénique. — (4) Acide lactique et lactates. — (5) Matières extractives.

(LEHMANN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844.)

Urines du matin.

Quantité d'urine émise.		Densité.	Sels renfermés dans l'urine émise.	Sels rapportés à 1000 parties.
Moyenne	447,96	1,0227	4,201	9,332
Maximum	686,00	1,0350	10,079	19,102
Minimum	274,00	1,0147	1,227	3,580
Urines du repas.				
Moyenne	273,50	1,0271	4,640	16,394
Maximum	424,00	1,0379	10,658	21,370
Minimum	137,00	1,0210	2,126	11,490
Urines des boissons.				
Maximum	672,00	1,0121	14,203	21,137
Minimum	523,00	1,0070	1,288	2,463
Urines des vingt-quatre heures.				
Moyenne	1034,375	1,0256	14,854	13,024
Maximum	1590,000	1,0347	23,636	18,055
Minimum	685,000	1,0176	6,993	8,161

(Chambert, *C. R.*, t. XX.)

Urine de diabétique.

Matières solubles dans l'éther, urée, acide lactique, lactate calcique et matière extractiforme	0,34	0,33	0,65
Matières solubles dans l'alcool, sucre urinaire, matière extractive et sels	7,06	3,46	5,78
Matières solubles dans l'eau, matière extractiforme et sels	1,37	3,44	0,99
Mucus vésical, avec sous-phosphate calcique et traces d'ox. ferrique	0,34	0,31	0,46
Eau	91,19	92,46	92,10
	100,30	100,00	99,98

(Meisner.)

Urine de diabétique.

Sucre diabétique sucré incristallisable, de 8,5 à 9gr,2 (accompagné de chlorure de sodium et de lactate de soude).
Sucre non cristallisé, brûnatre, fermentescible comme le précédent, environ.. 2,0
Urée sèche, environ ¼ de celle de l'urine normale combinée primitivement à l'état de lactate.
Albumine faisant fonction de ferment (ferment diabétique).
Matières animales { solubles dans l'alcool. / insolubles dans l'alcool et l'eau. / provenant sans doute de l'albumine modifiée.
Acides lactique et phosphorique.
Sels { Chlorure de sodium. / Lactate de soude présumé. / Phosphate de soude et sulfate. / — de chaux. / — de magnésie. / Traces d'oxydes de fer dans le résidu de la calcination.

(O. Henry, *Journ. de Pharm.*, t. XXVII, p. 622.)

Urine de diabétique.

Eau	948,50
Extrait aqueux et alcoolique	33,30
Urée	33,30
Mucus avec un peu de carbonate de chaux	0,80
Acide hippurique	1,40
Chlorure de potassium	traces
Urates de chaux et de potasse	0,14
Phosphate de chaux	0,70
Carbonates de chaux et de magnésie	3,92
Oxyde de fer et de manganèse	traces
Sulfates, phosphates et chlorures alcalins	11,30

(John, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 102.)

Urine de diabétique.

Sucre	4,900
Urée	0,006
Mat. extractive solubles dans l'alcool	1,420
A reporter	6,326

Report....	6,326
Matière extractive seulement soluble dans l'eau	0,360
Albumine	0,029
Mucus	0,021
Sulfate potassique	0,021
Chlorure sodique	0,054
— potassique	0,015
Phosphate sodique	0,110
Chlorure ammonique	0,033
Terre d'os	0,028
Acide silicique	0,004
Eau	93,766
	100,767

(Muller.)

Urine diabétique.

Sucre	43,300
Acide urique	1,310
Urée	9,700
Mucus	0,280
Matières extractives colorantes, solubles dans l'alcool	16,220
Matières extractives solubles dans l'eau	4,363
Chlorure de sodium	0,820
— de potassium	0,266
Phosphate de soude	1,745
— de chaux	0,330
Sulfate de potasse	0,251
Phosphate de magnésie	0,023
Silice	0,032
Eau	921,360

(Reich, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 432.)

Urine du diabète insipide.

Matières extractives solubles dans l'alcool	1,321	1,837
Matières extractives seulement solubles dans l'eau	0,427	0,548
Urée	»	1,431
Mucus et terre d'os	0,012	0,036
Sels solubles dans l'eau	0,524	0,927
Acide urique	0,024	0,064
Eau	97,692	95,157
	100,000	100,000

(Bouchardat, *Tr. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 696.)

Urine du diabète insipide.

Densité	1018,00	1016,00
Eau	957,00	960,09
Matériaux solides	43,00	40,00
Urée	traces	7,99
Acide urique	traces	traces
Sucre	39,80	25,00

Extrait alcoolique... } — aqueux..... } Sels... }	2,10	6,50
Phosphates et mucus	0,52	0,80
Albumine	traces	traces
Oxyde de fer	»	»

(Simon, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 557.)

Urine d'un malade atteint d'un ramollissement des os.

Eau	890,72
Corps nouveau	66,97
Urée et extrait	29,90
Acide urique	0,96
Phosphate terreux	1,20
Chlorure de sodium	3,83
Sulfate de potasse	2,10
Phosphates alcalins	4,45

(Bence, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 542.)

Urine laiteuse.

Caséum.
Acide phosphorique libre.
Sulfate de potasse.
Muriate de soude.
— d'ammoniaque.
Phosphate de soude.
— de chaux.
— d'ammoniaque.
— de magnésie.
Urée.
Acide nitrique.

(Caballe, sous la direction de Vauquelin, *Ann. de Ch.*, t. LV, p. 68.)

Urine d'un malade affecté de rhumatismes aigus.

Beaucoup d'urée.
Du mucus soluble dans l'eau et une substance animalisée dissoute par l'alcool.
Une matière rougeâtre non acide et un peu de résine noirâtre.
des acides tels que { le rosacique, le phosphorique } fort abondants. l'acétique probablement (lactique) urique, à peine quelques traces.
Des traces d'albumine.
Une matière animale insoluble dans l'eau.
Des sels { Le phosphate, acide d'ammoniaque; — de soude. Le sulfate —; Le muriate de soude, — de potasse } probablement mucus en très-petites portions. Le phosphate de chaux, beaucoup.
De la silice.

(Henry fils, *Journ. de Pharm.*, mai 1829.)

URINE visqueuse.

1° *Urine filtrée.*

Eau	98,12
Urée	0,40
Albumine	0,17
Mucus	0,50
Hydrochlorate de soude	0,81
— de potasse	
— d'ammoniaque	
Urate d'ammoniaque (sans doute)	
Phosphate de soude	
— d'ammoniaque	
— de chaux	
— ammoniaco-magnésien	
Sulfate de soude	
Lactate d'ammoniaque	
	100,00

2° *Sédiment.*

Phosphate de chaux	1,00
— ammoniaco-magnésien	
Urate de chaux mêlé d'urate d'ammoniaque acide	

(CAP et HENRY, *Journ. de Pharm.*, t. XXII, p. 329.)

URINE des ânes.

Carbonate de soude.
Sulfate —
Muriate —
— de potasse (un peu).
Phosphate de chaux. } plus que dans l'urine
Urée. } de cheval.

(BRANDE, *Ann. de Ch.*, t. LXVII, p. 277.)

URINE de bœuf.

Mat. extractives solubles dans l'eau	22,48	16,43
— — dans l'alcool	14,21	10,20
Sels solubles dans l'eau	24,42	25,77
Sels insolubles —	1,50	2,22
Urée	19,76	10,21
Acide hippurique	5,55	12,00
Mucus	0,07	0,06
Eau	912,01	923,11
	1000,00	1000,00

Le résidu salin contenait :

Carbonate de chaux	1,07
— de magnésie	6,93
— de potasse	77,28
Sulfate —	13,30
Chlorure de sodium	0,30
Silice	0,35
Traces de fer et perte	0,77
	100,00

(BIBRA, *R. sc. et ind.*, t. XX, p. 399.)

URINE de bœuf.

Eau	928,27
Urée	40,10
Albumine	0,10
Mucus	1,90
Acide benzoïque	0,90
— lactique	5,16
— carbonique	2,50
Potasse	6,64
Soude	5,54
Silice	0,36
Alumine	0,04
Oxyde de manganèse	0,01
Chaux	0,65
Magnésie	0,36
Chlore	2,72
Acide sulfuriqne	4,05
Phosphore	0,70
	1000,00

(SPRENGEL, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 573.)

URINE de vache.

Eau	65
Phosphate de chaux	3
Muriate de potasse et d'ammoniaque	15
Sulfate de potasse	6
Carbonate de potasse et d'ammoniaque	4
Urée	4
	97

URINE de vache.

Carbonate de potasse.
Sulfate —
Muriate —
Urée.
Acide benzoïque.

(BRANDE et ROUELLE, *Ann. de Ch.*, t. LXVII, p. 274.)

URINE de vache.

Urée	18,48
Hippurate de potasse	16,51
Lactate de —	17,16
Bicarbonate de —	16,12
Carbonate de magnésie	4,74
— de chaux	0,55
Sulfate de potasse	3,60
Chlorure de sodium	1,52
Silice	traces
Acide phosphorique	»
Eau et matières indéterminées	921,32
	1000,00

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XV, p. 106.)

URINE de veau.

Phosphate ammoniaco-magnésien	0,18
Chlorure de potassium	3,22
Sulfate de potasse	0,11

Matière animale	2,36
Urée	
Phosphate de fer	traces
— de chaux	
— de potasse	
Acide combustible uni à la potasse	
Silice	
Mucus et chlorure de sodium	
Eau	993,80

(BRACONNOT.)

URINE de castor.

Urée.
Mucus animal.
Benzoate de potasse.
Carbonate de chaux et de magnésie.
Acétate de magnésie (douteux).
Sulfate de potasse.
Muriate de potasse ou de soude.
Matière colorante végétale.
Fer (un peu).

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXXXII, p. 204.)

URINE de chameau.

Eau	75
Phosphate de chaux	6
Muriate d'ammoniaqne	
Sulfate de potasse	
Urate —	
Carbonate —	
Muriate —	8
Urée	6
	95

(BRANDE, *Ann. de Ch.*, t. LXVII, p. 273.)

URINE de chameau.

Matière animale coagulable par la chaleur.
Carbonate de chaux.
— de magnésie.
Silice.
Sulfate de chaux (atome).
Fer (atome).
Carbonate d'ammoniaque.
Muriate de potasse (en petite quantité).
Sulfate de soude (en petite quantité).
Sulfate de potasse (en grande quantité).
Carbonate — (en petite quantité).
Acide benzoïque.
Urée.
Huile odorante rousse.

(CHEVREUL, *Ann. de Ch.*, t. LXVII, p. 303.)

URINE de cheval.

Carbonate de chaux	1,1
— de soude	0,9
Muriate —	2,4
— de potasse	0,9
Urée	0,7
Eau et mucilage	94,0
	100,0

(FOURCROY et VAUQUELIN.)

URINE de cheval.

Carbonate de chaux	12
— de soude	
Sulfate —	
Muriate —	
Benzoate —	
Phosphate de chaux	
Eau	88
	100

(BRANDE, *Ann. de Ch.*, t. LXVII, p. 275.)

URINE de cheval.

Urée	31,00
Hippurate de potasse	4,74
Lactate —	11,28
— de soude	8,81
Bicarbonate de potasse	15,50
Carbonate de chaux	10,82
— de magnésie	4,16
Sulfate de potasse	1,18
Chlorure de sodium	0,74
Silice	1,01
Phosphate	»
Eau et matières indéterminées	910,76
	1000,00

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XV, p. 110.)

URINE de cheval.

Matière extractive soluble dans l'eau	21,32	19,25
Matière extractive soluble dans l'alcool	25,50	18,26
Sels solubles dans l'eau	23,40	40,00
Sels insolubles —	18,80	
Urée	12,44	8,36
Acide hippurique	12,60	1,23
Mucus	0,05	0,06
Eau	885,89	912,84
	1000,00	1000,00

Urine de cheval. Sels contenus :

Carbonate de chaux	12,50	31,10
— de magnésie	9,46	13,07
— de potasse	46,09	40,33
— de soude	10,33	
Sulfate de potasse	13,04	9,02
Chlorure de sodium	6,94	5,60
Silice	0,55	0,88
Perte	1,09	
	100,00	100,00

(Bibra, *R. sc. et ind.*, t. XX, p. 397.)

Urine d'un cheval attaqué de diabète.

Eau; Urée, benzoate de potasse, acétate de potasse, acétate de chaux, chlorure de sodium, acide acétique libre	1,5
Mucus, sulfate de chaux	0,5

(Lassaigne, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 422.)

Urine de chèvre.

Matières extractives solubles dans l'eau	1,00	0,56
Matières extractives solubles dans l'alcool	4,54	4,66
Sels solubles dans l'eau	8,50	8,70
Sels insolubles —	0,80	0,40
Urée	3,78	0,76
Acide hippurique	1,25	0,88
Mucus	0,06	0,05
Eau	980,07	983,99
	1000,00	1000,00

10 parties de matières salines contiennent :

Carbonate magnésique avec un peu de chaux	0,73
Sulfate sodique	2,50
Chlorure —	1,47
Carbonate sodique avec un peu de potasse	5,30
	10,00

(Bibra, *R. sc. et ind.*, t. XX, p. 400.)

Urine de crocodile.

Acide urique.
Carbonate de chaux.
Phosphate —

(Davy, *Journ. de Ph.*, t. LXXXVIII, p. 256.)

Urine. Calcul urinaire d'un lama.

Phosphate de chaux	53,196
— de magnésie	24,122
Chlorure de sodium	0,024
— de potassium	0,018
A reporter	77,360

Report	77,360
Silice et sable titanifère	0,080
Matières organiques : Matière colorante, Albumine, Graisse, Matière résineuse, Ox. cystique et urée, Mucus	22,560
	100,000

(Stieren, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 717.)

Urine de lapin.

Carbonate de chaux.
— de magnésie.
— de potasse.
Sulfate —
— de chaux.
Muriate de potasse.
Urée.
Gélatine.
Soufre.

(Vauquelin, *Ann. de Ch.*, t. LXVII, p. 274.)

Urine de lézard.

Acide urique	94,00
Ammoniaque	2,00
Phosphate de chaux	3,33
Sable qui s'y trouve accidentellement	0,67
	100,00

(Scholz, *Ann.* de Gilbert, t. XLIII, p. 83.)

Urine de lion.

Urée.
Mucus animal.
Phosphate de soude.
— d'ammoniaque.
Hydrochlorate —
Phosphate de chaux (trace).
Sulfate de potasse (en grande quantité).
Hydrochlorate de soude (atome).

(Vauquelin, *Ann. de Ch.*, t. LXXXII, p. 204.)

Urine de mouton.

1 litre renferme en matières solides :

Chlorure de potassium	6,13
Sulfate de potasse	3,74
Carbonate de magnésie	1,40
Urée, matière animale; Hippurate et bicarbonate; — de potasse; Carbonate de chaux, mucus et oxyde de fer	indéterminés.

(Braconnot, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 435.)

URINE de porc.

Urée.
Hydrochlorate d'ammoniaque.
Potasse.
Soude.
Sulfate de potasse.
— de soude.
Des traces de carbonate et de sulfate de chaux.

(LASSAIGNE, *Journ. de Pharm.*, t. V, p. 174.)

URINE de porc.

Matières extractives solubles dans l'eau	1,12	1,12
Matières extractives solubles dans l'alcool	3,87	3,99
Sels solubles dans l'eau	9,09	8,48
Sels insolubles —	0,88	0,80
Urée	2,73	2,97
Mucus	0,05	0,07
Eau	981,96	982,57
	1000,00	1000,00

Les cendres du n° 1 contenaient :

Chlorure sodique avec un peu de chlorure potassique	53,1
Sulfate de soude	7,0
Carbonate de potasse	12,1
Phosphate de soude	19,0
Phosphates de chaux et de magnésie, silice et un peu de fer	8,8
	100,0

(BIBRA, *R. sc. et ind.*, t. XX, p. 398.)

URINE de porc.

Urée	0,490
Bicarbonate de potasse	1,074
Carbonate de magnésie	0,037
— de chaux	traces
Sulfate de potasse	0,198
Phosphate —	0,102
Chlorure de sodium,	0,128
Lactate alcalin	indéterminé
Acide hippurique	»
Silice	0,007
Eau et matières organiques indéterminées	97,914
	100,000

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XV, p. 103.)

URINE d'un porc (affecté de rétention d'urine).

Mat. extractive soluble dans l'eau	0,017085
— — dans l'alcool	0,011050
Urée	0,007500
Résine d'urine avec une mat. noire	0,004250
Albumine et manganèse	0,007210
Acide lactique impur	0,004900
— urique	0,001950
Stéarine	0,000925
Sucre	0,003750
Phosphate sodique	0,013760
Sulfate potassique Chlorure sodique — potassique	0,020075
Sulfate calcique et magnésique	0,004250
Nitrate ammonique	0,001965
Chlorure ammonique	0,001050
	0,099720

Eau, substances volatiles et perte, 10 kilog.

(VAN SELTEN, *Répert. de Ch.*, 2e série, t. I, p. 165.)

URINE du rhinocéros.

Urée.
Mucus.
Carbonate d'ammoniaque.
Benzoate et hydrochlorate de potasse.
Carbonate de chaux avec un excès d'acide carbonique.
Sulfate de chaux.
Carbonate de magnésie.
Silice et fer.

(VOGEL, *Journ.* de Schweiger, t. XIX, p. 156.)

URINE de tortue.

Matière animale soluble dans l'esprit-de-vin, avec du phosphate d'ammoniaque et des hydrochlorates	0,63
Urate d'ammoniaque avec une matière animale soluble dans l'eau, insoluble dans l'esprit-de-vin	0,37
Matière animale insoluble dans l'eau et l'esprit-de-vin, probablement avec du phosphate de chaux	1,50
Eau	97,50
	100,00

(JOHN, *Écrits chim.*, t. VI, p. 141.)

V

VADE.

	(1)	(2)
Alumine	»	6,301
Oxyde manganique	80,98	82,514
Chaux	4,22	1,911
Baryte	0,36	»
Potasse	3,66	»
Eau	10,30	5,583
Oxyde ferrique	1,01	0,773
Acide silicique	0,47	1,430
Magnésie	»	0,694
	101,00	99,206

(1) V. de Kuhbach, par RAMMELSBERG, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846. — (2) V. de Mokebo, par IGELSTROM, *id.*

VALÉRAL. $C^{10}H^{10}O^2$.

	Calc.	
Carbone	750	69,8
Hydrogène	125	11,6
Oxygène	200	18,6
	1075	100,0

	Tr.			
Carbone	69,0	69,8	69,5	69,7
Hydrogène	11,6	11,8	11,9	11,8
Oxygène	19,4	18,4	18,6	18,5
	100,0	100,0	100,0	100,0

(CHANCEL, *C. R.*, t. XXI.)

VALÉRATE D'ARGENT.

$C^{10}H^9O^3,AgO$.

Carbone	765,2	29,0	28,3
Hydrogène	112,3	4,2	4,3
Oxygène	300,0	11,6	12,0
Oxyde d'argent	1451,6	55,2	55,4
	2629,1	100,0	100,0

(DUMAS et STASS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 136.)

VALÉRATE D'ARGENT.

Argent	51,5	51,7
Acide	48,5	48,3
	100,0	100,0

(CHANCEL, *C. R.*, t. XXI.)

VALÉRATE DE QUININE.

Sel cristallisé.

	Tr.	Calc.
Quinine	51,355	51,411
Acide valérique	14,980	14,719
Eau	33,665	33,870
	100,000	100,000

Sel fondu.

	Tr.	Calc.
Quinine	71,855	71,629
Acide	20,225	20,505
Eau	7,920	7,866
	100,000	100,000

(WITTSTEIN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

VALÉRIANATE DE BARYTE.

	Calc.	Tr.
Baryte	956,880	82,5806
Acide valérianique	1158,207	100,0000
	2115,087	

(TROMMSDORFF, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV. p. 214.)

VALÉRIANE.

Malate de potasse et de chaux.
Phosphate — — .

(BRACONNOT, *Ann. de Ch.*, t. LXX, p. 290.)

VALÉRIANE. Racine sèche.

	Onces.	Gros.	Grains.
Fécule	»	2	»
Extractif particulier	2	»	»
Extrait gommeux	1	4	»
Résine noire	1	»	»
Huile volatile	»	1	24
Ligneux	11	»	48

(TROMMSDORFF, *Ann. de Ch.*, t. LXX, p. 97.)

VALÉRIANE.

Huile volatile et acide valérianique	1,041
Matière extractive, particulière, insoluble dans l'alcool	12,500
Gomme	9,375
Résine	6,250
Amidon	1,563
Fibre ligneuse	69,271
	100,000

(TROMMSDORFF, *T. de Ch.* de Berzelius, t. III. p. 109.)

VALÉROL. $C^{12}H^{10}O^{2}$.

		Calc.	
Carbone	900,0	73,47	73,52
Hydrogène	125,0	10,20	10,49
Oxygène	200,0	16,33	15,99
	1225,0	100,00	100,00

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. VII, p. 279.)

VALÉRONE.

	Tr.	Calc.
Carbone	75,75	76,41
Hydrogène	12,45	12,48
Oxygène	11,80	11,11
	100,00	100,00

(LOEWIG, *T. de Ch.* de Berzelius.)

VANADATE DE CUIVRE. Voy. CUIVRE VANADIÉ.

VANADATE DE PLOMB. Voy. PLOMB VANADIATÉ.

VANADIATE DE PLOMB ET DE CUIVRE.

Oxyde de plomb	54,9
— de cuivre	14,6
Acide vanadique	13,5
— arsénié	4,6
— phosphorique	0,6
Chlorure de plomb	0,3

(DOMEYKO, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 163.)

VANADINE BRONZITE.

Silice	49,50
Alumine	5,55
Chaux	18,12
Magnésie	14,11
Protoxyde de fer	5,27
— de vanadium	3,65
Soude	1,75
Eau	1,77
	99,72

(SCHAFHAUTL, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 201.)

VANADINITE. Voy. PLOMB VANADIATÉ.

VANADIUM.

V. Éq[t] 856,89.

VANILLE. Gousses.

Huile grasse, d'un brun jaunâtre, d'une odeur désagréable et d'une saveur rance	10,8
Résine molle peu soluble dans l'éther,	
A reporter....	10,8
Report....	10,8
qui répand quand on la chauffe une faible odeur de vanille	2,3
Extrait légèrement amer mêlé avec de l'acétate potassique	16,8
Extrait qui colore en vert les sels ferriques, qui trouble légèrement la dissolution de tartrate antimoniaco-potassique sans précipiter la solution de gélatine, et qui est précipité par l'infusion de noix de galle	9,0
Sucre ou sirop mêlé avec de l'acide benzoïque	7,3
Apothème extrait à l'aide de la potasse.	7,1
Gomme	11,2
Substance amyloïde	2,8
Gomme d'amidon extraite par la potasse	5,9
Acide benzoïque	1,1
Fibre végétale insoluble	20,0
	94,3

(BUCHOLZ, *Tr. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 170.)

VARECHS. Voy. CARBONATE DE SOUDE.

VARIOLAIRE.

Matière analogue à la cire	5,0
Principe amer et âcre	2,0
Matière colorante verte	1,0
Substances pulvérulentes indéterminées	3,0
Matière sucrée incristallisable	0,5
Gelée	4,4
Matière végétale analogue à la précédente	31,0
Matière végétale inconnue	34,0
Chaux qui était unie intimement à la matière précédente	18,0
Phosphate de chaux ferrugineux et perte	1,1
	100,0

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 133.)

VAUQUELINITE. Voy. PLOMB CHROMÉ.

VÉRATRE (veratrum). Semence.

Syn. : *Hellébore blanc des anciens; cévadille.*

Huile grasse	24,20
Adipocire	0,43
Cire	0,40
Résine soluble dans l'éther	1,45
— insoluble dans —	8,43
Vératrine	0,58
Extractif amer avec un acide indéterminé	5,97
A reporter....	41,16

Report......	11,16
Extractif doux..................	0,65
Gomme........................	4,82
Matière extractive oxygénée (ulmine).	24,24
Fibre ligneuse..................	20,56
Phyteumacolle avec de l'hydrochlorate de potasse et un sel végétal à base de potasse...............	1,11
Oxalate de chaux avec bassorine.. .	1,06
Eau........................	6,40
	100,00

(MEISSNER, *Nouv. Journ.* de Trommsdorff, t. I, p. 3.)

VÉRATRE. Racine.

Matière grasse composée de : Élaïne. Stéarine. Acide volatil.
Gallate acide de vératrine.
Matière colorante jaune.
Amidon.
Ligneux.
Gomme.
Cendres composées de : Sous-carbonate de potasse. Phosphate de chaux. Silice. Sulfate de chaux.

(PELLETIER et CAVENTOU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV, p. 81.)

VÉRATRIN. $C^{14}AzH^{9}O^{2}$.

Carbone.............	1042,132	67,67
Azote................	88,518	5,64
Hydrogène...........	112,320	7,15
Oxygène.............	300,000	19,54
	1542,970	100,00

(COUERBE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 372.)

VÉRATRINE. $C^{68}H^{43}Az^{2}O^{12}$.

Carbone.............	2598,89	71,24
Hydrogène...........	268,30	7,52
Azote................	177,03	4,85
Oxygène.............	600,00	16,39
	3644,22	100,00

(COUERBE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 376.)

VÉRATRINE. $C^{30}AzH^{12}O^{3}$.

Carbone................	66,75	68,04
Azote..................	5,04	5,25
Hydrogène..............	8,54	8,89
Oxygène................	19,60	17,80
	99,93	99,98

(DUMAS et PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIV, p. 191.)

VERDET. Voy. ACÉTATE DE CUIVRE.

VERJUS. Voy. RAISIN.

VERMICULITE.

Silice..........................	49,08
Magnésie.......................	16,96
Peroxyde de fer................	16,12
Alumine........................	7,38
Eau............................	10,28
	99,72

(THOMSON, *Tr. de Min.*, t. I, p. 373.)

VERMILLON. Voy. SULFURE DE MERCURE.

VERNIS DE PASTO. $C^{5}H^{4}O$.

					Calc.
Carbone ..	71,6	71,8	71,9	71,5	71,4
Hydrogène.	9,7	9,5	9,7	10,0	9,6
Oxygène..	18,7	18,7	18,4	18,5	19,0
	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 220.)

VERRE.

VERRE de Bohême.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	71,6	71,7	69,4	62,8
Potasse......	11,0	12,7	11,8	22,1
Soude.......	»	2,5	»	»
Chaux......	10,0	10,3	9,2	12,5
Magnésie....	2,3	»	»	»
Alumine.....	2,2	0,4	9,6	2,6
Oxyde de fer.	3,9	0,3	»	»
— de mang^{se}	0,2	0,2	»	»
	101,2	98,1	100,0	100,0

	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice......	75,9	73,85	70,0	57,0
Potasse....	»	5,50	20,0	25,0
Soude......	17,5	12,05	»	»
Chaux......	3,8	5,60	4,0	12,5
Alumine....	2,8	3,50	5,0	3,0
Oxyde de fer.	»	»	0,6	1,3
— de mang^{se}	»	»	0,4	0,4
	100,0	100,50	100,0	99,2

(1) Verre, par GRAS. — (2) Gobeletterie fine, par BERTHIER.—(3) Ancien verre, par DUMAS.—(4) Crown-glass allemand, par le même. — (5) (6) Verre à glace, par le même. —(7) Gobeletterie blanche. —(8) Verre à glaces.

(DEBETTE, *Rev. sc. et ind.*, 2e série, t. II, p. 354.)

Verre blanc.

	(1)	(2)	(3)
Soude	»	»	17,5
Silice	77,0	76,0	75,9
Potasse	14,0	16,0	»
Chaux	8,0	7,0	3,8
Alumine	1,0	1,0	2,8
	100,0	100,0	100,0

	(4)	(5)	(6)
Soude	12,05	»	»
Silice	73,85	69,4	67,7
Potasse	5,50	11,8	21,0
Chaux	5,60	9,2	9,9
Alumine	3,50	9,6	1,4
	100,50	100,0	100,0

(1) (2) Verre de Bohême, par Péligot, *Rev. sc. et ind.*, t. XXIX, p. 59. — (3) (4) Verre à glaces coulées, par Dumas, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 150. — (5) V. de Bohême très-pur, par le même, *id.* — (6) V. à glaces soufflées, par Péligot, *C. R.*, t. XXII.

Verre. Cristal.

	(1)	(2)	(3)
Silice	0,560	0,514	0,592
Oxyde de plomb	0,344	0,374	0,282
Potasse	0,066	0,094	0,090
Alumine	0,010	0,012	»
Oxyde de fer	»	0,008	6,004
— de manganèse	»		0,010
	0,980	1,002	0,978

(1) C. de Vouèche. — (2) C. de Newcastle. — (3) C. de Londres.

(Berthier.)

Verre. Flint-glass de Guinand.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Silice	42,5	44,8	61	56,0	51,93
Alumine	1,8	»	»	»	»
Ox. de plomb	43,5	43,5	33	32,5	33,28
Chaux	0,5	»	»	2,6	»
Potasse	11,7	11,7	6	8,9	13,67
Ac. arséniq.	trac.	»	»	»	»
	100,0	100,0	100	100,0	98,88

(1) F., par Dumas, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 164.—(2) F., par Faraday, *id.* — (3) F. de Vouèche fait à la houille, par Berthier, *id.* — (4) Échantillon d'origine inconnue, par Dumas. — (5) Cristal de fabrication anglaise, par Faraday.

Verre à pivettes.

Silice	0,716	0,692	0,635	0,620
Chaux	0,100	0,130	0,162	9,156
Potasse	0,106	0,080	0,105	»
Soude	»	0,030	»	0,164
Magnésie	»	0,006	»	0,022
Alumine	0,030	0,036	0,045	0,024
Oxyde de fer	0,015	0,016	0,025	0,007
— de mangse	0,003	»	0,012	»
	0,970	0,990	0,984	0,993

(Berthier.)

Verre de Bohême qui sert aux tubes à combustion.

Silice	73,13	74,0
Chaux	10,43	7,2
Alumine	0,30	0,1
Peroxyde de fer	0,13	
Oxyde de manganèse	0,26	»
Magnésie	0,46	»
Soude	3,07	»
Potasse	11,49	18,5

(Otto, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 135.)

Verre.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	0,720	0,717	0,686	0,734
Chaux	0,064	0,103	0,110	0,042
Potasse	»	0,127	0,069	0,172
Soude	0,170	0,025	0,081	»
Magnésie	»	»	0,021	»
Alumine	0,026	0,004	0,012	0,015
Oxyde de fer	0,011	0,003	0,002	0,010
— de mangse	»	0,002	0,001	0,010
— de plomb	»	»	»	0,010
	0,991	0,981	0,982	0,993

	(5)	(6)	(7)
Silice	0,692	0,735	0,628
Chaux	0,076	0,060	0,125
Potasse	0,158	»	0,221
Soude	0,030	0,170	»
Magnésie	0,020	»	»
Alumine	0,012	0,025	0,026
Oxyde de fer	0.005	0.010	»
	0,991	1,000	1,000

(1) Verre blanc de Bagneaux, près Nemours. — (2) Verre blanc de Neuvelt, en Bohême, pour gobeletteries. — (3) Verre blanc de Venise. — (4) Verre blanc tiré en tubes pleins. — (5) Verre blanc des émailleurs. — (6) Verre à glace de Saint-Gobain. — (7) Crown-glass de fabrication allemande.

(Berthier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 434.)

Miroirs. Images pâles très-claires.

Potasse	8,75
Soude	1,04
Oxyde de plomb	29,62
Silice	50,81
Perte	0,88

Étamage après séparation du mercure.

Étain	77,92
Zinc et traces de plomb	20,81
Perte	1,27
	100,00

Miroirs. Images assombries.

Potasse	14,2
Soude	2,1
Chaux	6,9
Alumine	0,8
Oxyde de manganèse	0,3
— de fer	0,6
Silice	73,7
Perte	1,4

Étamage après séparation du mercure.

Étain	82,9
Bismuth, trace d'arsenic	8,2
Plomb	7,8
Perte	1,1
	100,0

Miroirs. Images tirant sur le vert.

Potasse	11,1
Soude	3,7
Oxyde de plomb	31,8
Silice	48,6
Perte	0,8

Étamage après séparation du mercure.

Étain	86,5
Plomb	12,6
Perte	0,9
	100,0

Miroirs tirant fortement sur le vert gris, images presque livides.

Potasse	21,42
Soude	2,51
Chaux	8,11
Oxyde de fer	1,40
— de manganèse	0,80
Silice	64,73
Perte	1,03

Étamage après séparation du mercure.

Étain	86,5
Plomb	12,6
Perte	0,9
	100,0

Miroirs. Images claires tirant sur le cramoisi.

Potasse	8,9
Oxyde de fer	0,6
— de manganèse	0,9
— de plomb	27,4
Silice	61,3
Perte	0,9

Étamage après séparation du mercure.

Étain	73,3
Plomb	26,0
Perte	0,7
	100,0

Miroirs. Clair dispersant fortement la lumière tirant sur le rouge cuivre.

Chaux	6,3
Soude	17,2
Alumine	2,5
Oxyde de manganèse	0,9
— de fer	0,2
Silice	72,0
Perte	0,9

Étamage après séparation du mercure.

Étain	95,4
Plomb	3,9
Perte	0,7
	100,0

Miroirs. Images parfaitement claires et pures.

Chaux	8,1
Soude	19,3
Alumine	1,6
Oxyde de manganèse	1,3
Silice	69,1
Perte	0,6
	100,0

Étamage après séparation du mercure.

Zinc	1,14
Plomb	13,90
Étain	84,20
Perte	0,76
	100,00

(Michelis, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 195, 196, 197.)

Verre à vitres.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	69,65	69,25	68,55	68,65
Alumine	1,82	2,20	2,40	4,00
Chaux	13,31	17,25	16,17	9,65
Soude	15,22	11,30	12,88	17,70
	100,00	100,00	100,00	100,00

(1) V. tendre. — (2) V. dur. — (3) V. tendre. — (4) V. très-tendre.

(Dumas, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 183.)

VERRE à vitres.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Silice	68,5	68,0	69,0	64,7	68,2
Alumine	10,0	7,6	7,4	3,5	4,9
Chaux	7,8	14,3	12,5	12,0	12,0
Soude	13,7	10,1	11,1	19,8	14,9
	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0

(1) V. tendre, par DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 156. — (2) V. dur, *id.* — (3) V. de BONTEMPS, *id.* — (4) V. transparent, *id.* — (5) V. cristallisé, *id.*

VERRE A BOUTEILLES.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	0,600	0,604	0,596	0,536
Chaux	0,223	0,207	0,180	0,292
Baryte	»	0,009	»	»
Potasse / Soude	0,034	0,032	0,032	0,055
Magnésie	»	0,006	0,070	»
Alumine	0,080	0,104	0,068	0,060
Oxyde de fer	0,040	0,038	0,044	0,057
— de mang.	0,012	»	0,004	»
Ac. phosphoriq.	0,004	»	»	»
	0,990	1,000	0,994	1,000

	(5)	(6)	(7)
Silice	0,456	49,00	59,0
Chaux	0,281	24,85	19,9
Potasse	0,061	2,00	1,7
Soude		7,25	10,0
Magnésie	»	2,00	0,8
Alumine	0,140	4,10	1,2
Oxyde de fer	0,062	10,10	7,0
— de manganèse et cuivre		trace	trace
	1,000	99,30	99,6

(1) V. de Souvigny, par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t XLIV, p. 438. — (2) V. de Saint-Étienne, par le même, *id.* — (3) V. d'Épinac, par le même, *id.* — — (4) V. de Sèvres, par DUMAS, *id.*, t. XLIX, p. 158. — (5) V. de localité inconnue, par le même, *id.* — (6) V. calcaire, par le même, *id.* — (7) V. ordinaire, par WARRINGTON, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 362.

VERRE DÉVITRIFIÉ.

Silice	52,0
Alumine	12,0
Oxydes de fer	6,6
Chaux	27,4
Perte de potasse	2,0
	100,0

VERRE agate ou pâte de riz.

Silice	80,9
Potasse	17,6
Alumine et traces d'oxyde de fer	0,8
Chaux	0,7
	100,0

(PÉLIGOT, *C. R.*, t. XXII.)

VERRE SOLUBLE à base de soude.

Silice	70
Soude	30
	100

(FUCHS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 147.)

VERRE SOLUBLE à base de potasse.

Silice	70
Potasse	30
	100

(FUCHS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 146.)

VERRE jaune, couleur de chair, employé et fabriqué à la manufacture de Sèvres.

	Tr.		Calc.
Silice	19,23	19,40	19,29
Protox. de plomb	57,64	57,80	57,88
Soude	3,08	»	2,98
Acide borique	7,09	»	6,66
Peroxyde de fer	6,12	»	6,03
Oxyde de zinc	2,99	»	3,00
Ac. antimonique	3,41	»	3,63
Potasse	0,44	»	0,51
	100,00		99,98

(SALVETAT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XV, p. 122.)

VERRE rubis de Venise (fondant d'émailleur).

Or	0,04
Oxyde stannique	0,69
— ferrique	2,20
— plombique	22,93
Magnésie	0,50
Chaux	3,80
Soude	5,79
Potasse	6,70
Silice	58,98
Arsenic	traces
	101,63

(ROB BOEHME, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. XII, p. 228.)

VERRE D'ANTIMOINE.

Oxyde d'antimoine	91,3
Sulfure d'antimoine	1,9
Silice	4,5
Peroxyde de fer	3,2
	100,9

(SOUBEYRAN, *Manuel du fabricant de prod. chim.*, t. I.)

VERRE DE MOSCOVIE. Voy. MICA.

VERRE VOLCANIQUE.

	(a)	(b)
Silice	0,57	0,92
Alumine	0,18	»
Chaux	0,15	»
Perte	0,10	0,08
	1,00	1,00

(a) LINCK. — (b) BUCHOLZ.

(*Ann. de Ch.*, t. LXIV, p. 297.)

Voy. BASALTE.

VERT DE CORSE. Voy. DIALLAGE.

VERT-DE-GRIS. Voy. ACÉTATE DE CUIVRE BIBASIQUE et ACÉTATE DE CUIVRE SESQUIBASIQUE.

VERT DE MONTAGNE. Voy. CUIVRE CARBONATÉ VERT.

VESCES. Cendres.

Silice	2,01
Acide sulfurique	4,10
— phosphorique	38,05
Chlore	1,21
Oxyde ferrique	0,75
Chaux	4,75
Magnésie	8,49
Potasse	30,57
Soude	10,81
	100,74

(LÉVY, *Ann. der Ch. und Pharm*, v. Liebig et Wœhler, 1845, n° 6. — *Rev. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 74.)

VESCES. Paille.

Substances solubles dans l'eau	26,00
— — dans une lessive alcaline caustique	30,69
Cire et résine	1,32
Fibre végétale	41,99
	100,00

Potasse	1,810
Soude	0,052
Chaux	1,955
Magnésie	0,324
Alumine	0,015
Oxyde de fer	0,009
— de manganèse	0,008
Silice	0,442
Acide sulfurique	0,122
— phosphorique	0,280
Chlore	0,084
	5,101

(SPRENGEL, *Ann. agr.* de Roville, t. VIII, p. 209.)

VÉSUVIENNE. Voy. IDOCRASE.

VÉTYVER. Racine.

Résine rouge brun, âcre, odeur de myrrhe.
Matière colorante, soluble dans l'eau.
Acide libre.
Sel calcaire.
Oxyde de fer en assez grande quantité.
Matière ligneuse en grande quantité.

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXXII, p. 305.)

VÉTYVER.

Matière résineuse absolument semblable à la résine de myrrhe.
Matière colorante soluble dans l'eau.
Acide organique à nu.
Chaux et magnésie unies probablement à des acides organiques.
Grande quantité d'oxyde de fer.
— — de ligneux.
Alumine.
Matière extractive.
Amidon.
Sulfate de chaux.

(HENRY, *Journ. de Pharm.*)

VIANDE. Voy. CHAIR.

VIGNE. Cendres.

Potasse	37,482
Soude	1,336
Chaux	34,344
Magnésie	1,055
Phosphate ferrique	1,564
— de chaux	15,694
Sulfate de chaux	6,486
Chlorure sodique	1,644
Silice	0,725
	100,000

(CRESSO, *Ann. der Chem. und Pharm.*, 1846, n° 1.)

VIGNE. Cendres.

	(1)	(2)
Silice	1,45	»
Acide carbonique	19,26	17,12
— sulfurique	1,44	2,20
— phosphorique	3,79	14,10
Chlore	1,33	0,42
Oxyde ferrique	3,02	1,16
Chaux	21,69	31,12
Magnésie	6,56	5,70
Potasse	12,55	19,28
Soude	20,65	2,09
Charbon et perte	8,56	4,51
	100,00	98,00

(1) 100 p. de végétal ont donné en cendres 2,835
(2) *Id. Id. Id.* 2,680

(LÉVY, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 74.)

. Cendres.

›se.........	21,68	17,60	19,32
e...........	5,10	5,16	6,43
x..........	20,16	26,54	24,49
ıésie.......	2,93	5,03	6,70
le de fer.....	0,10	0,17	0,14
ɜ sulfurique..	1,70	1,67	1,78
phosphorique	10,39	13,80	12,34
ı...........	0,92	0,44	1,81
·e..........	0,32	0,25	0,18
ɜ carbonique.	15,71	20,24	17,67
bon et sable.	21,08	9,39	9,40
	100,09	100,29	100,26

(z Hruschauer, *Annuaire* de Millon et Reiset, 6, p. 662, 663.)

. Sarment. Les cendres contiennent :

Sels alcalins.

ɜ carbonique...........	25,8	25,8
sulfurique............	7,0	8,0
muriatique...........	1,5	0,7
›..................	»	»
›se................ / e..................	65,7	65,5
	100,0	100,0

Matières insolubles.

ɜ carbonique..........	33,0	35,2
phosphorique........	7,8	13,2
ı....................	11,5	7,6
x....................	45,5	41,8
ıésie................	2,2	1,2
le de fer.............	trace	1,0
de manganèse........	»	»
bon..................	»	»
	100,0	100,0
phate de chaux.........	17,0	25,2
- de fer...........	»	2,0

les Essais de Berthier, t. I, p. 262.)

s. Larmes des vignes.

....	97,47
lu sec.....................	0,53
ɜ malique, malate de potasse et drochlorate de chaux.........	0,30
·ate acide de potasse contenant la chaux..................	0,12
·ate de chaux...............	0,04
ɜ carbonique, sulfate de potasse albumine, quantité indéterminée	»

ꞏer, *Journ.* de Schw., t. XV, p. 481.)

VIGNITE.

Peroxyde de fer.................	49,03
Protoxyde —	35,75
Acide carbonique..............	11,19
— phosphorique.............	4,03
	100,00

(Kersten, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 787.)

VILLARSITE.

	(1)	(2)
Acide silicique...........	34,61	40,52
Magnésie...............	47,37	43,75
Oxyde ferreux...........	8,59	6,25
— manganeux.......	2,42	»
Chaux.................	0,53	1,70
Potasse................	0,46	0,72
Eau...................	5,80	6,21
	99,78	99,15

(1) V. de Saint-Marcel, par Dufrénoy, *Tr. de Min.*, t. III, p. 555. — (2) V. du Forez, par le même, *id.*

VIN. Quantités d'alcool que contiennent diverses liqueurs fermentées; la densité de l'alcool obtenu étant 0,825, à 15°,5.

100 parties de liquide ont donné en volume :

Vin de Porto....................	22,30
— —	23,39
— —	23,79
— —	24,29
— —	25,83
— Madère...................	19,34
— —	21,40
— —	23,93
— —	25,42
— Xérès....................	18,25
— —	18,79
— —	19,81
— —	19,83
— Claret....................	12,91
— —	14,08
— —	16,32
— Callavella.................	18,10
— Lisbonne..................	18,94
— Malaga...................	17,26
— Bucellas..................	18,49
— Madère rouge.............	18,40
— Madère (de Malvoisie)......	16,46
— Muscat....................	25,87
— —	17,26
— Champagne rouge..........	11,30
— — blanc..........	12,84
— Bourgogne................	14,53
— —	11,95
— Hermitage blanc...........	17,43
— — rouge...........	12,32

Vin du Rhin dit Hock	14,38
— —	8,88
— Grave	12,80
— Frontignan	12,79
— Côte-Rôtie	12,39
— Roussillon	19,26
— Madère (du Cap)	18,11
— Muscat (du Cap)	18,25
— Constance	19,75
— Tinto	13,30
— Chiraz	15,52
— Syracuse	15,28
— Nice	14,63
— Tokay	9,88
— groseilles	20,55
— groseilles à maquereau	11,84
— baies de sureau	9,87
Cidre	9,87
Poiré	9,87
Bière rouge	6,80
Ale	8,83
Rhum	53,66
— de Hollande	51,60
Vin de Lissa	25,41
— raisins secs	25,12
— Marsala	25,09
— Madère	22,27
— groseilles	20,55
— Xérès	19,17
— Ténériffe	19,79
— Colarès	19,75
— Lacryma-Christi	19,70
— Constance blanc	19,75
— Constance rouge	18,92
— Lisbonne	18,34
— Malaga de 1666	18,34
— Bucellas	18,43
— Madère rouge	20,35
— — du Cap	12,25
— Muscat du —	20,51
— de raisin	18,11
— Carcavella	18,65
— Vidiona	19,25
— Alba-Flora	19,27
— Malaga	17,26
— Hermitage blanc	17,43
— Roussillon	18,13
— Claret ou vin de Bordeaux	15,10
— Malvoisie de Madère	16,40
— Nice	14,63
— Barsac	13,86
— Tinto	13,30
— Champagne	13,80
— — mousseux	12,91
— Hermitage rouge	12,32
— Grave	13,37
— Frontignan	12,79
— Côte-Rôtie	12,32
— de groseilles à maquereau	11,84
— d'orange fait à Londres	11,26
Vin de Tokay	9,88
— Baie de sureau (elder wine)	9,87
— Cidre le plus spiritueux	5,21
— — le moins —	5,21
— Poiré	7,26
— Hydromel	7,32
— Ale de Benton	8,88
— — d'Édimbourg	6,20
— — de Dorchester	6,56
— Bière forte brune (Brownstout)	6,80
— Porter de Londres	4,20
— Petite bière de Londres	1,28
— Lunel	15,52
— Chiraz	15,52
— Syracuse	15,28
— Sauterne	14,22
— Bourgogne	14,57
— du Rhin (Hock)	12,08
— Rhum	53,58
— Genièvre (gin)	51,60
— Wiskey d'Écosse (eau-de-vie de grains)	54,32
— Wiskey d'Irlande	53,90

(Brandes, *Manuel du Vinaigrier et du Moutardier*, t. XI, p. 42 et 43.)

Vins de France.

Vin de Roussillon	
— Rivesaltes de 20 ans	23,40
— —	22,80
— — de 10 ans	21,60
— —	21,20
— — de l'année	20,00
moyenne	21,80
— Banyulls de 18 ans	23,60
— —	23,10
— — de 10 ans	21,40
— —	21,40
— — de l'année	20,30
moyenne	21,96
— Collioure de 15 ans	23,00
— —	22,40
— — de 5 ans	21,10
— — de l'année	20,00
moyenne	21,62
— Salces de 10 ans	21,80
— —	21,10
— — de l'année	19,40
moyenne	20,43
— Fitou et Leucate de 10 ans	21,20
— —	21,00
— — de l'année	20,00
— —	19,40
moyenne	19,07
— La Palme de 10 ans	22,00
— —	21,20
— — de l'année	19,60
moyenne	20,93
— Sigean de 8 ans	21,50

Vin de Sigean de 8 ans	21,00
— — de l'année	19,20
moyenne	20,56
— Narbonne de 8 ans	21,80
— —	21,50
— —	21,00
— —	20,30
— — de l'année	20,00
— —	19,40
— —	19,30
— —	19,20
— —	18,80
— — de la plaine	17,70
moyenne	19,90
— Lesignan de 10 ans	21,00
— —	20,90
— — de l'année	19,40
— — —	18,60
— — de la plaine	17,00
moyenne	19,46
— Mire peisset de 10 ans	22,20
— —	21,80
— — de 8 ans	21,60
— — de l'année	20,30
— — de la plaine	17,80
moyenne	20,45
— Carcassonne de 8 ans	18,40
— —	18,10
— — de l'année	17,00
— —	15,00
moyenne	17,12
— Nissan de 9 ans	20,10
— —	19,80
— — de l'année	18,30
— — —	17,00
moyenne	18,80
— Béziers de 8 ans	19,90
— — —	19,86
— — de l'année	18,60
— — —	16,00
moyenne	18,40
— Montagnac de 10 ans	20,00
— — —	19,80
— — de la plaine de l'année	18,10
moyenne	18,60
— Mèze de 10 ans	20,00
— — —	19,60
— — de l'année	18,00
— — de la plaine de l'année	16,80
moyenne	18,60
— Montpellier de 5 ans	19,10
— — de 4 ans	18,80
— — de l'année	17,00
— — — de la plaine	15,70
moyenne	17,65
— Lunel de 8 ans	20,00
— — —	19,00
— — —	17,40
— — de la plaine de l'année	16,00
moyenne	18,01

Vin de Frontignan de 5 ans	18,10
— — —	17,80
— — de l'année	16,00
— — —	15,70
moyenne	16,90
— l'Hermitage, rouge, de 4 ans	13,90
— — blanc —	16,80
— Bourgogne	16,70
moyenne	14,20
— de Grade de 3 ans	14,20
— — de 2 ans	13,60
moyenne	14,20
— Champagne (non mousseux)	14,40
— — —	13,90
moyenne	14,00
— — (mousseux) blanc	12,10
— — —	12,10
moyenne	12,25
— — rouge mousseux	12,20
— — —	11,80
— — —	11,40
moyenne	11,80
— Tokay	11,60
— Bordeaux 1re qualité	17,00
— — —	16,80
— — —	16,40
— — 2e qualité	14,80
— — —	14,60
— — de l'an et ordinaire	12,90
— — —	12,80
— — —	12,40
moyenne	14,73
— Toulouse de l'année	12,40
— — —	12,10
— — —	11,80
— — —	11,60
moyenne	11,97
— groseille	11,60
Cidre, 1re qualité de Normandie	12,50
— —	11,60
— —	10,80
— 2e qualité	9,40
— —	9,20
— —	8,90
— 3e qualité	7,80
— —	7,60
— —	7,10
moyenne	9,44
Poiré, 1re qualité	12,10
— —	11,40
— —	10,60
— qualité inférieure	7,90
— —	7,40
— —	7,10
moyenne	9,40
Bière forte brune d'Angleterre	6,80
— — de France	6,10
— — —	5,40
— ordinaire —	5,00
moyenne	5,50

Petite bière de Londres, pour le terme moyen	1,28
Porter de Londres, terme moyen	4,20
Ale de Burton	8,88
— d'Édimbourg	6,20
— de Dorchester	5,56
Hydromel	10,40
—	8,60
—	7,10
moyenne	8,70

(JULIA DE FONTENELLE, *Manuel du Vinaigrier et du Moutardier*, t. XI, p. 48.)

VINS du département de la Gironde.

℞ 500 gr.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Bitartrate potassique	0,3332	0,9864	0,4586	0,7604
Tartrate calcique	0,0362	0,1204	0,0325	»
— aluminique	0,1340	0,3578	0,1334	0,2042
— ferrique	0,0512	0,1472	0,0321	0,0985
Chlorure sodique	»	0,0715	»	0,0416
— potassique	»	0,0530	»	0,0394
Sulfate potassique	0,0565	0,1340	0,0530	0,1234
Phosphate aluminique	0,0624	0,0235	0,0042	0,0442

(1) (2) Vins rouges. — (3) (4) Vins blancs.

(FAURÉ, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

VINS.

VINS de	Années de la récolte.	Quantité de tartre de potasse.	Tartrate de chaux.	Tartrate d'alumine.	Tartrate de fer.	Chlorure de potassium.	Chlorure de sodium.	Chlorure de calcium.	Chlorure de magnésium.	Sulfate de potasse.	Sulfate de chaux.	Phosphate de chaux.	Phosphate de magnésie.
Villandries	1842	0.840	0,031	0,942	0,054	0,080	trace	trac	trace	0.083	0,012	0,620	trac
Id.	1844	0,910	trace	trace	0,131	0.077	id.	id.	id.	0,160	id.	0,420	id.
Fronton	1842	1,185	trace	id.	trace	0,064	id.	id.	id.	0,140	id.	0,750	id.
Villemur	1844	0,820	0,024	0,031	0,071	0,066	id.	id.	id.	0.074	trace	0,560	id.
Grenade	1844	1,128	id.	id.	id.	id.	id.	id.	id.	0,095	id.	0,420	id.
Merville	1844	2,425	id.	0,041	0,044	0,042	id.	0,025	id.	0,076	id.	0,405	id.
Id.	1841	2,135	id.	0,038	0,045	0,038	id.	0,030	id.	0,080	id.	0,448	id.
Saint-Paul	1844	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Lévignac	1844	1,230	id.	id.	id.	0,036	id.	trace	id.	0,065	id.	0,587	id.
Montastruc	1844	1,242	trace	0,047	0.036	0,034	id.	id.	id.	0,265	id.	0,498	id.
Verfeil	1844	1,248	id.	0,054	id.	0,062	id.	id.	id.	0.074	0,102	0,089	id.
Vieille-Toulouse	1844	1,476	id.	trace	id.	0,021	id	id.	id.	0,027	0,036	0,460	id.
Portet	1843	1,165	0,062	0,029	id.	0,024	id.	id.	id.	0,061	0,149	0,406	id.
Id.	1844	1,180	0,072	0,025	id.	0,032	id.	id.	id.	0,064	0,128	0,442	id.
Cornebarien	1844	0,913	trace	trace	id.	0,041	id.	id.	id.	0,045	0.032	0,183	id.
Lardène	1844	0,974	id.	id.	id.	0,050	id.	id.	id.	0,068	id.	0,325	id.
Cugnaux	»	0,966	id.	0,027	id.	0,040	id.	id.	id.	0,115	id.	0,277	id.
Blagnac	1844	2,150	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Leguevin	1843	1,200	id.	id.	id.	0,065	id.	id.	id.	0,106	id.	0,337	id.
Martres	1844	1,256	id.	id.	id.	0,061	id.	id.	id.	0,057	id.	0,325	id.
Carbonne	1844	1,312	id.	0.032	0,027	0,019	id.	id.	id.	0,266	id.	0,300	id.
Saint-Gaudens	1842	1.457	0,070	0,041	id.	0,069	id.	id.	id.	0,127	id.	0,452	id.
Id.	1842	1,624	trace	0,039	0,030	0,259	id.	id.	id.	0.463	id.	0,370	id.
Id.	1844	0,984	id.	0,052	id.	0,044	id.	id.	id.	0.130	id.	0,700	id.
Id.	1842	0,820	id.	trace	trace	0,045	id.	id.	id.	0,075	id.	0,620	id.
Caraman	1844	1,055	id.	0,037	id.	0,042	id.	id.	id.	0,057	id.	0,328	id.
Villefranche	1844	1,476	id.	0,048	id.	0,032	id.	id.	id.	0,084	id.	0,254	id.
Avignonet	1844	1,600	id.	0,025	0,046	0,049	id.	id.	id.	0,115	id.	0,430	id.

(FILHOL, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 625.)

VINS.

Vins de	Années de la récolte.	Quantité d'extrait.
		Grammes.
Villandrie	1842	23,42
—	1844	24,00
Fronton	1842	25,00
Villemur	1844	28,00
Grenade	—	22,30
Merville	—	24,90
—	1841	21,30
Saint-Paul	1844	23,50
Lévignac	—	23,00
Montastruc	—	23,32
Verfeil	—	21,20
Vieille-Toulouse	1843	21,00
Portet	1844	23,50
—	—	24,20
Cornebarien	—	22,00
Lardène	—	25,00
Cugnaux	—	25,00
Blagnac	—	25,05
Leguevin	1843	25,00
Martres	1844	24,00
Carbonne	1842	22,50
Saint-Gaudens	—	18,90
—	—	20,00
—	1844	22,00
—	—	24,00
Caraman	—	19,00
Villefranche	—	19,05
Avignonet	—	21,00

(FILHOL, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 626.)

VINS. Intensité de la coloration par le colorimètre de Collardeau.

Villandrie	1,00
Villemur	1,02
Lardène	1,01
Fronton	1,00
Lévignac	0,87
Cugnaux	0,77
Grenade	0,71
Portet	0,70
Montastruc	0,64
Blagnac	0,63
Leguevin	0,60
Revel	0,56
—	0,38
—	0,38
Verfeil	0,37
Carbonne	0,31
Avignonet	0,28
Caraman	0,23
Villefranche	0,21
Vieille-Toulouse	0,21
Saint-Gaudens	0,21

VINS. Richesse alcoolique par l'alambic de Gay-Lussac.

Villandrie	1842	12,58
—	1844	11,10
Fronton rouge	1842	12,03
— blanc	—	11,25
Villemur	1844	12,33
Grenade	—	10,33
—	—	10,37
Merville	1841	10,60
—	1844	10,65
Saint-Paul	—	10,30
Lévignac	—	10,33
Montastruc	—	10,10
Verfeil	—	9,13
Vieille-Toulouse	—	8,11
Portet	1843	10,00
—	1844	9,40
Cornebarien	—	10,00
Lardène	—	8,80
—	—	8,66
Blagnac	—	9,50
Leguevin	—	10,66
Martres	1843	11,16
Carbonne	1844	8,70
—	—	10,25
Saint-Gaudens	1842	10,10
—	—	10,00
—	—	8,66
—	1844	8,60
Caraman	1844	8,50
Villefranche	—	7,60
Avignonet	1833	10,34
Revel	1844	8,63
—	—	8,35
—	—	8,25

VINS de la Haute-Garonne.

	(1)	(2)
Villandrie	0,992	1841
—	0,993	1844
Villemur	0,991	—
Fronton	0,995	—
Lardène	0,993	—
Cornebarien	0,994	—
Leguevin	0,992	—
Portet	0,995	—
Saint-Gaudens	0,996	—
—	0,993	1842
—	0,996	—
—	0,997	—
Martres	0,991	1843
Verfeil	0,994	1844
Grenade	0,993	—
Lévignac	0,992	—
Avignonet	0,992	—
Revel	0,994	—

(1) Densité à 15°. — (2) Année.

	(1)	(2)
Revel	0,994	1844
—	0,995	—
Merville	0,998	—
—	0,996	1841

(1) Densité à 15°. — (2) Année.

(FILHOL, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 619.)

VINS du Rhin.

	(1)	(2)
Eau	85,079	83,681
Matière extractive	4,214	5,178
Sucre de raisin anhydre	3,580	4,521
Acide tartrique	0,556	0,533
Alcool	10,707	11,141
	(3)	(4)
Eau	84,384	78,275
Matière extractive	5,559	10,555
Sucre de raisin anhydre	4,491	8,628
Acide tartrique	0,497	0,424
Alcool	10.067	10,170

(1) V. de Hohenheim. — (2) V. de Markobrunn. — (3) V. de Steinberg. — (4) *Id.* de 1re qualité.

(BOUCHARDAT, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 367.)

VIN. Lie.

Matière animale paraissant d'une nature particulière	20,70
Matière grasse molle de couleur verte (chlorophylle)	1,60
Matière grasse blanche ayant la consistance de la cire	0,50
Phosphate de chaux	6,00
Tartrate acide de potasse	60,75
— de chaux	5,25
— de magnésie	0,40
Sulfate de potasse. Phosphate de —	2,80
Silice mêlée de grains de sable	2,00
Matière gommeuse. — colorante rouge des raisins. Tannin	Quantité indéterminée peu considérable.
	100,00

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 68.)

VINS.

$0^l,946$ des vins de	Esprit très-rectifié.	Matière épaisse, huileuse, onctueuse et résineuse.	Matière gommeuse et tartarique.	Eau.
	Grammes.	Grammes.	Grammes.	Grammes.
Aland	54,326	100,898	50,446	900,334
Alicante	116,418	187,556	6,440	830,476
Bourgogne	69,852	15,520	6,440	1025,798
Carcassonne	85,372	16,160	5,160	1010.912
Champagne	82,772	25,840	3,880	1005,112
Bordeaux	93,138	25,840	3,880	995,152
Frontignan	93,138	108,658	20,680	894,488
De Grave	62,092	23,280	7,760	1024,518
L'Hermitage	89,252	38,806	6,440	986,986
Madère	73,712	100,898	62,092	880,928
Malmsey	124,184	135,824	73,732	793,910
Vin del Monte-Pulciano	85,372	11,640	10,320	995,152
Moselle	69,852	16,800	4,072	1024,682
Muscat	93,138	77,612	31,046	904,214
Neufchâtel	100,898	124,184	58,206	834,356
Palme sec	73,752	77,612	139,704	826,593
Pontac	62,092	20,680	7,760	1027,078
Vieux Rhin	62,092	31,046	9,040	1015,432
Salamanque	93,138	108,658	62,092	853,762
Vin d'Andalousie	93,138	186,276	69,852	768,384
— d'Espagne	38,806	77,612	264,934	706,292
Vino Tinto	62,092	201,796	54,326	768,384
Tokay	69,852	135,824	155,230	756,754
Vin rouge du Tyrol	46,856	38,806	15,520	1016,752
Vin rouge	54,326	17,980	7,760	1037,138
Vin blanc	62,092	27,160	11,640	962,126
Rhin	69,852	12,720	6,056	1028,482

(NEUMANN, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. IV, p. 430.)

VINS. Cendres d'un moût de vin.

Potasse	58,641
Chaux	6,731
Magnésie	7,041
Oxyde ferrique	0,494
— manganeux	2,458
Acide sulfurique	13,582
Chlore	1,142
Silice	0,137
Acide phosphorique (dosé par perte)	9,774

(CRESSO, *Ann. der Chem. und Pharm.*, 1846, n° 1.)

VINAIGRE. Voy. ACIDE ACÉTIQUE.

VIOLANE. Voy. ÉPIDOTE.

VITELLINE. $C^{24}H^{20}Az^{6}O^{18}$.

	(*a*)	Calc.	(*b*)
Carbone	52,26	51,80	51,60
Hydrogène	7,24	7,10	7,22
Azote	15,08	15,10	15,02
Soufre, phosphore et oxygène	25,42	26,00	26,16
	100,00	100,00	100,00

(*a*) V., par GOBBLEY, *Rev. sc. et ind.*, t. XXVI, p. 275. — (*b*) V., par DUMAS et CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. VI, p. 423.

VITRIOL BLANC. Voy. ZINC SULFATÉ.

VITRIOL DE GOSLAR. Voy. ZINC SULFATÉ.

VITRIOL BLEU. Voy. CUIVRE SULFATÉ.

VITRIOL DE CUIVRE. Voy. CUIVRE SULFATÉ.

VITRIOL MARTIAL. Voy. FER SULFATÉ VERT.

VIVIANITE.

Syn. : *Anglarite; mullicite; fer azuré; schorl bleu; bleu martial cristallisé.*

	(1)	(2)	(3)
Ac. phosphorique	29,18	26,40	26,90
Protoxyde de fer	41,23	41,00	42,10
Eau	29,49	31,00	28,50
	99,90	98,40	97,50

(1) V. du Cornouailles, par STROMEYER. — (2) V. de Bodennais, par VOGEL. — (3) V. fibreux de l'Ile de France, par DUFRÉNOY.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. II, p. 535.)

VIVIANITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Ac. pohsphque	28,40	»	29,01	29,10
Ox. ferreux	33,91	33,98	35,65	33,00
— ferrique	12,06	12,06	11,60	12,22
Eau	»	27,49	23,75	25,68
	74,37	73,53	100,01	100,00

(1) (2) V. de New-Jersey, par RAMMELSBERG, *Rev. sc. et ind.*, t. XXIII, p. 172. — (3) (4) V. de Bodennais, par KERSTEN.

VOLBORTHITE. Voy. CUIVRE VANADIÉ.

VOLTAITE. Cristaux octaèdres obtenus dans la distillation du soufre à la solfatare de Pouzzoles.

Acide sulfurique	45,67
Protoxyde de fer	28,69
Alumine	3,27
Potasse	5,47
Eau	15,77

VOLTIZINE de Pont-Gibaud.

Sulfure de zinc	81,00
Oxyde —	15,00
— de fer	1,80
Matière organique	2,20
	100,00

(FOURNET, *Ann.* de l'Auvergne.)

VOLVOCE GLOBULEUX.

Squelette d'une nature particulière constituant la majeure partie du corps de l'animalcule.
Chlorophylle en assez grande quantité.
Mucilage identique avec celui du nostoc.
Matière animale soluble dans l'alcool. }
Chlorure de potassium. } en petite quantité.
Phosphate de chaux. }
Ac. combustible uni à la potasse }

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVII, p. 442.)

VORAULITE. Voy. KLAPROTHINE.

VULCANITE. Voy. PYROXÈNE.

VULPINITE. Voy. CHAUX ANHYDRO-SULFATÉE.

W

WACHSTEIN. Voy. Pierre de savon.

WACKE. Voy. Argile de Siegen.

WAD. Voy. Peroxyde de manganèse hydraté.

WAGNÉRITE. Voy. Magnésie phosphatée.

WALKERDE.

Silice	44,00
Alumine	23,06
Chaux	4,08
Magnésie	3,00
Protoxyde de fer	2,00
Eau	23,95
(Thomson, *Tr. de Min.*, t. I.)	100,09

WALMSTÉDITE. Voy. Magnésie carbonatée.

WALVITE.

Alumine	81,17
Eau	13,50
Chaux	4,00
Magnésie	0,83
Potasse	0,50
(John, *Journ. des Min.*, avril 1814, p. 318.)	100,00

WARWICITE. Voy. Acerdèse.

WARWICKITE.

Titane	64,71
Fer	7,14
Yttrium	0,80
Fluor	27,33
Alumine	trace.

(Shepart, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 59.)

WASHINGTONITE. Voy. Ilménite.

WASSERGLIMMER. Voyez Chlorite hexagonale.

WAVELLITE.

Syn. : *Hydrargylite; hydrate d'alumine; dévonite; lazionite; alumine phosphatée; fischérite; péganite.*

	(a)	(b)
Acide phosphorique	35,12	33,40
— fluorique	»	2,06
Alumine	37,20	35,35
Eau	28,00	26,80
Chaux	»	0,50
Ox. de fer et de manganèse	»	1,25
	100,32	99,36

(a) Fuchs, *Journ.* de Schweiger. — (b) Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XII, p. 19

Wavellite.

	(c)	(d)
Acide phosphorique	34,65	34,29
Acide fluorique	»	1,78
Alumine	34,00	36,39
Eau	28,75	26,34
Ox. de fer et de manganèse	2,15	1,20
	99,55	100,00

(c) Richardson, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846. — (d) Hermann, *id.*

Wavellite d'Épernay.

Phosphate d'alumine	46
Eau et matières volatiles	49
Carbonate de chaux et perte	5
(A. Delesse, *Rev. sc. et ind.*, t. XX, p. 120.)	100

Wavellite.

	(c)	(a)	(b)	(b)
Alumine	70	58,70	71,5	68,0
Silice	30	6,12	»	4.5
Chaux	»	0,37	»	»
Oxyde de fer	»	0,19	0,5	1,0
Magnésie	»	»	»	»
Eau	»	30,75	28,0	26,5
Potasse	»	»	»	»
Perte	»	3,87	»	»
	100	100,00	100,0	100,0

(a) Gregor. — (b) Klaproth. — (c) Davy, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 103.

Wavellite.

	(a)	(b)	(c)
Silice	2,5	»	»
Alumine	29,5	23,0	64,03
Oxyde plombique	»	10,0	»
— cuivrique	20,0 chaux	3,0	»
Acide phosphoriq.	»	25,5	1,43
Eau et mat. organiq.	46,0	38,0	34,54
		99,5	100,00

(a) W. d'Epernay, par Lassaigne, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 335.—(b) Stalactites, par Berthier, *Rev. sc. et ind.* t. XII, p. 123. — (c) Hermann, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 155.

Wavellite.

	(a)	(b)
Acide phosphorique	29,03	30,49
Alumine	38,47	44,49
Eau	27,50	22,82
Oxyde de fer et de mangan^{se}	1,20	2,20
— de cuivre	0,80	
Phosphate de chaux	3,00	»
(a) Dufrénoy.—(b) Hermann.	99,00	100,00

WEBSTÉRITE.

Syn. : *Hallite ; aluminite ; alumine sous-sulfatée.*

WEBSTÉRITE de Halle.

	(1)	(2)	(3)
Silice	»	24,00	56,5
Acide sulfurique	21,5	25,00	16,5
Alumine	31,0	43,92	19,0
Potasse	»	3,08	4,0
Eau	45,0	4,00	3,0
Fer, chaux et silice.	2,0	»	»
Perte	0,5	»	1.0
	100,0	100,00	100,0

(1) W. par BUCHOLZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 82. — (2) W. de la Tolfa, par VAUQUELIN, *Ann. des Mines*, t. IV, p. 211.— (3) W., *id.*, par KLAPROTH, *id.*

WEBSTÉRITE.

	(1)	(2)	(3)
Acide sulfurique	23,365	23,370	23,45
Alumine	30,263	29,868	29,72
Eau	46,372	46,762	46,80
	100,000	100,000	99,97

(1) W. de Halle, par STROMEYER, *Ann. des Mines*, t. IV, p. 217. — (2) W. de Newhaven, par le même, *id.* — (3) W. de Lunel, par DUFRÉNOY, *Tr. de Min.*, t. II, p. 366.

WEBSTÉRITE.

	(1)	(2)	(3)
Silice	»	»	2,4
Acide sulfurique	27,469	23,0	3,0
Alumine	26,666	30,0	6,3
Eau	45,865	47,0	88,1
	100,000	100,0	99,8

(1) W., par RAMMELSBERG, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. V, p. 28. —(2) W. d'Auteuil, par DUMAS, *id.* — (3) W., par WILLIAM HENRY, *Journ. de Ph.*, t. LXXXVI, p. 461.

WEBSTÉRITE de Halle.

Alumine	36,0	39,50	36,17
Acide sulfurique	17,0	11,45	14,54
Eau	47,2	48,80	49,03
	100,2	99,75	99,74

(MARCHAND, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

WEBSTÉRITE.

	(1)	(2)
Alumine	35,961	0,415
Acide sulfurique	14,039	0,129
Silice	»	0,035
Eau	50,000	0,421
	100,000	1,000

(1) W. par STEINBERG, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 184. — (2) W. de Huelgoëth, par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1837.

WEHRLITE.

Silice	34,60
Protoxyde de fer	58,16
Chaux	5,84
Alumine	0,12
Ox. de manganèse	0,28
Eau	1,00
	100,00

(WEHRLE, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 624.)

WEISENERZ. Voy. FER OXYDÉ HYDRATÉ.

WEISSGULTIGERZ. Voy. PLOMB SULFURÉ.

WERNÉRITE.

Syn. : *Scapolite ; paranthine, rapidolite ; arktizite ; meionite ; pargasite ; nuttalite ; ékebergite ; gabronite ; barsowite ; bergmanite ; scolexérose.*

	(1)	(2)	(3)
Silice	51,50	40,0	50,25
Alumine	33,00	34,0	30,00
Chaux	10,45	16,5	10,45
Oxyde de fer.	3,50	8,0	3,00
— de mangan^{se}	»	»	1,45
Perte	1,45	1,5	2,00 soude
	99,90	100,0	

(1) (2) W., par KARSTEN et JOHN, *Tr. des Mines*, juin 1810. — (3) Paranthine verte d'Arendal, par JOHN, *Rev. sc. et ind.*, 2e série, t. XII, p. 77.

WERNÉRITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	40,8	58,70	40,53	39,92
Alumine	30,6	19,95	32,73	31,97
Chaux	22,1	1,35	24,24	23,86
Potasse	»	21,40	1,81	0,89
Soude et lithine	2,4	»		
Oxyde de fer.	1,0	0,40	0,18	2,24
Ac. carbonique et perte	3,1	»	»	»
Manganèse	»	»	»	0,17
Eau	»	»	»	0,95
	100,0	101,80	99,49	100,00

(1) W., par GMELIN, *Journ. de Ph.*, t. XVI, p. 236. — (2) W., par ARFWEDSON, *Ann. des Mines*, t. V, p. 213. — (3) (4) Méionite, par STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 371.

WERNÉRITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	43,83	43,83	43,80	54,13
Alumine	35,28	35,43	32,83	29,23
Chaux	19,37	18,96	20,64	15,45
Soude et lithine	»	»	1,57	»
Protox. de fer	0,61	»	1,07	»
Eau	»	»	»	1,07

(1) Paranthine de Pargas, par NORDENSKIOLD. — (2) Wernérite de Tunaberg, par WALMSTED. — (3) Mélonite du Vésuve, par GMELIN. — (4) Scolexeros, par NORDENSKIOLD.

(*Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 301 et 305.)

WERNÉRITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	47,97	48,12	48,00	46,0
Alumine	26,66	26,96	30,00	32,5
Oxyde ferrique	0,73	0,22	1,00	»
Chaux	0,68	0,69	14,00	20,0
Soude	14,07	14,23	»	0,5
Potasse	traces	traces	»	»
Eau	9,77	10,48	2,00	»
Perte	»	»	5,25	»
	99,88	100,70		99,0

(1) W. coloriée, par SCHÉERER, *Rev. sc. et ind.*, t. XXIII, p. 188. — (2) W. blanche, par le même, *id.* — (3) Pierre ou baguettes d'Arendal, par ABILDGAART, *Ann. de Ch.*, t. XXXII, p. 195. — (4) W. de Bavière, par BROKWSKY, *Journ. de Ph.*, t. LXXXVII, p. 382.

(*R. sc. et ind.*, t. XXIII, p. 188.)

WERNÉRITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Manganèse.	»	4,00	0,36	0,07
Ac. siliciq.	46,353	53,50	46,26	49,42
Alumine	26,339	15,00	11,48	25,41
Oxyde ferriq.	0,316	2,00	3,48	1,40
Chaux	17,002	13,75	13,96	15,59
Magnésie	0,543	7,00	19,03	0,68
Potasse	0,318	»	»	»
Soude	4,710	3,50	»	6,05
Mat. volatile	1,596	»	»	»
Partie non décomposée	0,988	»	»	»
Eau	»	0,50	0,61	»
	98,165	99,25		

(1) Paranthine, par BERG, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846. — (2) P. par SIMON, *Journ. des Mines*, juin 1810, p. 459. — (3) Pargasite de Pargas, par BONSDORF. *Ann. de Ch et de Ph.*, t. XX, p. 25. — (4) Scapolite, par HARTWALL, *id.*

WERNÉRITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	37,81	46,00	54,00	49,01
Alumine	25,10	28,75	24,00	33,85
Chaux	18,33	15.59	»	15,46
Protox. de fer	7,89	1,25	1,25	»
Magnésie	»	0,68	1,25	1,55
Potasse	7,30	»	»	»
Soude	»	5,25	17,25	»
Eau	1,50	2,25	2,00	»

(1) Nuttalite, par THOMAS MUIR. — (2) Ekebergite, par EKEBERG. — (3) Cabronite, par JOHN. — (4) Barsowite, par WARRENTRAPP.

(*Tr. de Min.* de Dujrénoy, t. III, p. 305.)

WERNÉRITE.

	(*a*)	(*b*)	(*c*)
Silice	45,0	61,50	49,01
Alumine	33,0	25,75	33,85
Chaux	17,6	3,00	15,46
Magnésie	»	0,75	1,55
Oxyde de fer	1,0	1,50	»
— de manganèse	»	1,50	»
Potasse	0,5	»	»
Soude	1,5	»	»
Eau	»	5,00	»
Perte	1,4	1,00	»
	100,0	100,00	99,87

(*a*) Scapolite de Suède, par LAUGIER, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. III, p. 394.—(*b*) *Id.*, par HISINGER, *id.* —(*c*) Barsowite, par WARRENTRAPP, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 37.

WICHTYNE de Wichty en Finlande.

Silice	56,3
Alumine	13,3
Peroxyde de fer	4,0
Protoxyde de fer	13,0
Chaux	6,0
Magnésie	3,0
Soude	3,5
Perte	0,9
	100,0

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 111.)

WILLEMITE.

Syn. : *Williamsite.*

Silice	27,5
Oxyde de zinc	68,4
— de fer	0,7
Perte au feu	0,3
	96,9

(LÉVY, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 611.)

WILLENITE. Voy. GRENAT.

WISMUTHGLANS. V. BISMUTH SULFURÉ.

WITHAMITE. Voy. ÉPIDOTE.

WITHERITE. Voy. BARYTE CARBONATÉE.

WOHLÉRITE.

	(1)	(2)	(3)
Silice	30,62	30,62	30,22
Acide tantalique	14,47	14,17	13,66
Zircone	15,17	17,64	17.91
Chaux	26,19	26,19	27,97
Soude	7,78	9,73	10.24
Protoxyde de fer.	2,12	»	»
— de manganèse	1,55	»	»
Magnésie	0,40	»	»
Eau	0,24	»	»
	98,54	98,35	100,00

(SCHÉERER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

WOLFRAM. Voy. Schéelin ferrugine.

WOLFRAM BLANC. Voy. Schéelin calcaire.

WOLKONSKITE. Voy. Chrôme oxydé.

WOLKHONSKOIT d'Okhansk.

Silice	30,06
Oxyde de chrôme	31,24
Sesquioxyde de fer	9,39
Alumine	3,09
Chaux	1,90
Magnésie	6,50
Oxyde de plomb	0,16
Eau	12,40

(Illmoff, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 262.)

WOLLASTONITE.

Syn. : *Tafelspath; spath en tables; zurlite; zurlonite; schaalstein; grammite, bisilicate de chaux.*

	(1)	(2)	(3)
Silice	53,1	51,1	51,58
Chaux	45,1	46,0	45,45
Magnésie	1,8	1,3	0,68
Oxyde de fer	»	»	1,13
Eau	»	1,0	0,99
	100,0	99,4	99,83

(1) W. de Czicloma, par Beudant. — (2) W. du lac Champlain, par Seybert. — (3) W. de Pargas, par Bonsdorff, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 306.

Wollastonite.

	(4)	(5)		(6)
Silice	51,50	51,60		52,744
Chaux	45,45	46,41		41,684
Magnésie	0,55	»		1,520
Ox. de fer	»	trace	protox. de fer	1,200
Alumine	»	»		0,672
Eau	2,00	»		2,000
	99,50	98,01		99,820

(4) W. de Capo di Bové, par Kobell, *Rev. sc. et ind.*, 2e série, t. II, p. 149. — (5) W. de Perhoniemi, par Rose, *id.* — (6) W., par Thomson, *id.*

Wollastonite.

	(1)	(2)
Silice	51,44	50
Chaux	47,41	45
Fer oxydulé	0,40	»
Oxyde de manganèse	0,26	»
Eau ou perte par la chaleur	0,08	5
	99,59	100

(1) Tafelspath du Bannat, par Stromeyer, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 370. — (2) T. par Klaproth, *Ann. de Ch.* t. XLIV, p. 134.

WORTHITE.

Silice	41,00	40,58
Alumine	52,63	53,50
Magnésie	0,76	1,00
Eau	4,63	4,63
	99,02	99,71

(Hess, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 246.)

X

XANTHAMYLATE DE POTASSE.

Carbone	35,4	35,4
Hydrogène	5,3	5,4
Potasse	22,9	23,1
Soufre	»	32,2
Oxygène	»	3,9
		100,0

(Balard, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XII, p. 308.)

XANTHARINE. $C^8H^8SO^4$.

	Tr.	Calc.
Carbone	46,562	46,59
Hydrogène	7,726	7,66
Soufre	15,307	15,34
Oxygène	30,405	30,47
	100,000	100,06

(Couerbe.)

XANTHILE. $C^4H^5O^{10}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	45,404	45,650
Hydrogène	9,623	9,595
Oxygène	45,399	44,755
	100,423	100,000

(Couerbe, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

XANTHITE.

Silice	32,708	35,092
Alumine	12,280	17,420
Peroxyde de fer	12,000	6,366
Chaux	36,308	33,080
Protoxyde de manganèse	3,680	2,804
Magnésie	»	2,004
Eau	0,600	1,680
	97,576	98,440

(Thomson, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 311.)

XANTHOCON d'Erbisdorff près de Freiberg. $S^{20}As^{3}Ag^{8}$.

	Tr.	Calc.
Soufre	21,798	21,167
Arsenic	14,322	14,837
Argent	63,880	63,996
	100,000	100,000

(PLATTNER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

XANTHOPHYLLITE. Voy. SEYBERTITE.

XANTHORHAMNINE. $C^{23}H^{27}O^{29}$.

	Tr.		Calc.
Carbone	34,74	138	34,78
Hydrogène	6,93	27	6,80
Oxygène	58,33	232	58,42
	100,00	397	100,00

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. VIII, p. 382.)

XANTHURE DE PLOMB.

Carbone	16,940
Hydrogène	1,843
Soufre	29,720
Oxyde de plomb	51,497
	100,000

(COUERBE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 250.)

XÉNOLITHE. AS.

Acide silicique	47,44
Alumine	52,54

(KOMMER, *Rev. sc. et ind.*, t. XII, p. 112.)

XÉNOTIME. Voy. YTTRIA PHOSPHATÉE.

XYLITE. Voy. LIGNONE.

XYLITHARTS.

Carbone	80,00
Hydrogène	9,86
Oxygène	10,14
	100,00

(WEIDMANN et SCHWEITZER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.)

XYLITHE. $SO^{4},2Fe^{2}O^{3},CaO,MgO,HO$.

	Tr.	Calc.
Acide silicique	44,06	44,89
Oxyde ferrique	37,84	38,89
Chaux	6,58	6,83
Magnésie	5,42	5,02
Oxyde cuivrique	1,36	»
Eau	4,70	4,37
	99,96	100,00

(HERMANN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

XYLOÏDINE. $C^{18}H^{12}AzO^{5}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	37,18	37,29
Hydrogène	5,00	4,99
Nitrogène	5,66	5,17
Oxygène	52,16	52.55
	100,00	100,00

(BALLOT, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. II, p. 252.)

XYLOÏDINE.

Carbone	34,80
Hydrogène	4,34
Oxygène	54,09
Azote	6,77
	100,00

(PELOUZE, *C. R.*, t. XXIII.)

XYLORÉTINE. $C^{23}H^{19}O^{2}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	79,754	79,78
Hydrogène	11,035	10,97
Oxygène	9,211	9,25
	100,000	100,00

(SCHRÖTTER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

XYLORÉTINE.

Carbone	78,97
Hydrogène	10,87
Oxygène	10,16
	100,00

(FORCHHAMMER, *Rev. sc. et ind.*, t. VIII, p. 335.)

Y

YANOLITE. Voy. AXINITE.

YÉNITE. Voy. ILVAÏTE.

YPOLÉINE. V. CUIVRE HYDROPHOSPHATÉ.

YTTERBITE. Voy. GADOLINITE.

YTTRIA.

Yttrium	402,57	80,10
Oxygène	100,00	19,90
	502,57	100,00

Genre minéralogique. Voy. les espèces : YTTRIA PHOSPHATÉE ; YTTRIA FLUATÉE ; YT-[illegible]ALITE ; FERGUSONITE ; GADOLINITE.

YTTRIA FLUATÉE.

Syn. : *Yttrocérite ; cérium oxydé yttrifère.*

	(1)	(2)	(3)
Acide fluorique	14,0	17,84	25,45
Yttria	33,3	19,02	8,10
Ox. de cérium	22,9	13,78	16,45
Chaux	3,9	31,25	50,00
Silice	19,3 albite	18,11	»
Oxyde de fer	3,0	»	»

(1) (3) Y. de Finbo. — (2) Y. de Brodbo.

(BERZELIUS, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 326.)

YTTRIA FLUATÉE.

Chaux	34,7
Yttria	15,5
Oxyde cérique et lanthanique	13,3
Alumine et oxyde ferrique,	6,5
Acide silicique et silicate cérique	10,6
Fluor	19,4
	100,0

(JACKSON, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

YTTRIA FLUATÉE de Fahlun en Suède.

Fluate de chaux	65,162	68,18
— d'yttria	11,612	10,60
— de cérium	23,226	20,22

(GAHN et BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 414.)

YTTRIA PHOSPHATÉE.

Syn. : *Thorite ; xénotime.*

YTTRIA PHOSPHATÉE de Lindenas en Norwége.

Yttria	62,58
Acide phosphorique avec un peu d'acide fluorique	33,49
Sous-phosphate de fer	3,93
	100,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXI, p. 405.)

YTTRITE. Voy. GADOLINITE.

YTTRO-CÉRITE. Voy. YTTRIA FLUATÉE.

YTTROILMÉNITE.

	(*a*)	(*b*)
Acide ilménique	61,33	57,813
— titanique	1,50	5,901
Oxyde de cérium / — de lanthane	»	2,273
Yttria	19,74	18,302
Protoxyde d'urane	5,64	1,869
— de fer	8,06	13,613
— de manganèse	1,00	0,330
Chaux	2,08	0,500
Eau	1,66	»

(*a*) HERMANN. — (*b*) PERETZ.

(*Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 749.)

YTTROTANTALITE.

Syn. : *Tantale oxydé yttrifère ; yttrotantale ; yttrocolumbit.*

	(1)	(2)	(3)
Acide tantalique	61,33	51,815	57,00
Yttria,	19,73	38,515	20,25
Oxyde ferreux	7,23	0,555	3,50
— manganeux	1,00	»	»
Chaux	2,08	3,260	2,65
Oxyde uraneux	5,64	1,111	0,50
Zircone / Ox. cérique / — lanthanique / — titanique	1,50	»	»
Acide tungstique et étain	»	2,592	8,25
Perte à la calcination	1,66	»	4,50
	100,17		

(1) Y., par HERMANN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846. — (2) Y. brun noir, par BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 153. — (3) Y. noir, par le même, *id.*

YTTROTANTALITE.

	(4)	(5)	(6)
Magnésie	»	»	1,40
Acide tantalique	60,124	59,50	58,65
Yttria	27,780	24,90	21,25
Oxyde ferreux	1,155	2,72	6,29
Chaux	0,500	3,29	7,55
Oxyde uraneux	6,622	3,23	3,94
— de cuivre	»	»	0,40
Ac. tungstiq. et étain	1,044	1,25	0,60

(4) (5) Y. jaune, par BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 153.—(6) Y. noir d'Ytterby, de PERETZ, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 147.

YTTROTITANITE.

Syn. : *Keilhanite.*

Acide silicique	30,00	24,45
Chaux	18,92	18,68
Oxyde ferrique	6,35	6,48
Alumine	6,09	5,90
Oxyde manganique	0,67	0,86
— cérique	0,32	0,63
Acide titanique	29,01	28,14
Yttria	9,62	9,74

(ERDMANN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

Z

ZÉAGONITE. Voy. Gismondine.

ZÉDOAIRE (amomum zedoaria).

Huile volatile d'une saveur brûlante camphrée	1,42
Résine molle, amère, aromatique	3,60
Extrait amer et aromatique	10,75
Gomme	4,50
Mucilage végétal	9,00
Amidon	3,60
Amidon extrait de la fibre ligneuse	8,00
Autre matière	31,20
Ligneux	12,89
Eau	15,00
Excès	0,96
	100,92

(Bucholz.)

ZÉOLITHES.

	(1)	(2)	(3)
Silice	45,92	31,5	69,0
Alumine	22,24	0,5	20,0
Chaux	3,90	32,0	8,0
Eau	25,86	»	3,0
Oxyde de fer	»	0,5	»
Soude	»	8,5	»
Acide carbonique et matières volatiles	»	5,0	»
	97,92	78,0	100,0

	(4)	(5)	(6)
Silice	18,98	54,60	50,24
Alumine et ox. ferrique	»	0,50	29,30
Chaux	»	33,65	9,46
Eau	33,00	0,50	10,00
Oxyde de fer	22,90	»	»
Ox. manganique	25,01	»	»
Magnésie	»	6,80	»
Perte	»	»	1,00
	99,89	96,05	100,00

(1) Z. de Stolpen, par Rammelsberg, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 47. — (2) Z., par Kennedy, *Ann. de Ch.*, t. XLVI, p. 74. — (3) Z. de Mosseberg, en Westrogothie, par Bergmann, *id.*, t. I, p. 212. — (4) Z. moderne, par Kersten, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843. — (5) Z. de l'Amérique septentrionale, par Beck, 1845. — (6) Z. de Féroé, par Vauquelin, *Journ. des Mines*, floréal an VI, p. 576.

Zéolithes.

	(1)	(2)	(3)
Silice	38,83	60,28	53,76
Oxyde de fer	»	4,16	4,02
Alumine	28,77	15,41	18,47
Chaux	10,45	8,18	10,90
Soude	13,81	»	»
Potasse	1,42	»	»
Eau	6,72	11,07	11,23
Magnésie et manganèse	»	0,42	»
	100,00	99,52	98,38

	(4)	(5)
Silice	44,56	54,60
Oxyde de fer	»	0,50
Alumine	25,56	
Chaux	7,08	33,65
Soude	7,68	»
Eau	14,12	0,50
Magnésie	»	6,80
	101,00	

(1) Z., par Kersten, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 277. (2) Z. rouge d'Ædelford, par Retzius, *Journ. de Ph.*, t. XCI, p. 152. — (3) Z. d'Erfors, par Hisinger, *Ann. des Mines*, t. V, p. 226. — (4) Z. fibreuse, par Freyssmuth, *Journ. de Ph.*, 1820, p. 236.— (5) Z., de Hill (New-Jersey), par Beck, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 259.

ZÉOLITHE EN AIGUILLES. Voy. Mésotype.

ZÉOLITHE BLEUE. Voy. Lapis-lazuli.

ZÉOLITHE CALCAIRE Voy. Stellite.

ZÉOLITHE CUBIQUE, Voy. Chabasie.

ZÉOLITHE DURE. Voy. Alnalcime.

ZÉOLITHE EFFLORESCENTE. Voyez Laumonite.

ZÉOLITHE D'HELLESTA. Voy. Apophyllite.

ZÉOLITHE NACRÉE. Voy. Stilbite.

ZÉOLITHE RADIÉE. Voy. Mésotype.

ZÉOLITHE ROUGE. Voy. Adelforsite.

ZÉOLITHE DE SUÈDE. Voy. Triphane.

ZÉOLITHE TENACE. Voy. Dysclasite.

ZEUXITE. Voy. Pyroxène.

ZIÉGÉLINE. Voy. Cuivre oxydulé.

ZINC.

Zn. Dens[t] 6,86. Équiv[t] 403,32.

Genre minéralogique. Voy. les espèces : Zinc sulfuré; Voltzine; Zinc carbonaté; Willemite; Hopéite; Zinc oxydé; Pyrrhite; Zinc sulfaté.

Zinc du commerce.

	(1)	(2)	(3)
Fer	0,0035	0,0028	0,015
Plomb	0,0030	0,0047	0,008
Plombagine	»	0,0004	trace.
Cadmium	»	0,0002	»
	0,0065	0,0081	0,023

(1) Iserthône. — (2) Silésie. — (3) Chine.

(*Tr. des Essais de Berthier*, t. II, p. 587.)

ZINC CARBONATÉ.

Syn. : *Zinc oxydé; calamine; galmei; zinkspath; smithsonite; aurichalcite; herrérite.*

	(1)	(2)
Oxyde de zinc	65,2	64,8
Acide carbonique	34,8	35,2
	100,0	100,0

(1) Z. du Derbyshire, par Berthier. — (2) Z. du Sommersetshire, par Smittson.

Calamine blanche de la Silésie supérieure.

	(1)	(2)	(3)
Magnésie	»	»	19,60
Acide carbonique	30,71	29,76	45,35
Eau	0,57	1,30	»
Oxyde de zinc	56,33	53,25	9,00
Oxydule de fer	1,85	3,45	0,90
— de manganèse	0,50	0,66	»
Silice	9,36	11,25	0,25
Chaux	0,10	0,03	25,80
Ox. de cadmium	0,25	0,09	»
	99,67	99,79	100,90

	(4)	(5)
Acide carbonique	29,25	25,0
Eau	1,08	2,5
Zinc	60,17	53,5
Oxyde de fer et zinc	9,50	19,0
	100,0	100,0

(1) C. de Scharley, par Karsten, *Ann. des Mines*, t. XII, p. 252. — (2) C. de Gustave, par le même, *id.* — (3) C. de Namur, par Bouesnel, *id.*, t. XII, p. 244. — (4) C. de Tarnowitz, par John, *id.*, t. XII, p. 251. — (5) C. de Rudipiker, *id.*

Calamine de Nertschinsk.

Carbonate zincique	96,00
— plombique	1,12
— ferreux	2,03
	99,15

(Kobell, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

Calamines diverses.

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de zinc	64,6	60,7	62,2
Protoxyde de fer	»	4,3	0,9
— de manganèse	»	»	1,9
Acide carbonique, eau	35,4	35,0	35,0
	100,0	100,0	100,0
Carbonate de zinc	100	93,0	95,0
— de fer	»	7,0	1,5
— de manganèse	»	»	3,0
	100	100,0	99,5

	(4)	(5)	(6)
Oxyde de zinc	58,5	28,0	57,4
Protoxyde de fer	2,5	5,0	4,0
Acide carbonique, eau	34,0	36,0	34,1
Gangue terreuse	5,0	31,0	4,2
	100,0	100,0	99,7
Carbonate de zinc	90,5	43,0	89,0
— de fer	4,0	7,0	6,5
Gangue	5,0	50,0	4,2
	99,5	100,0	99,7

(1) C. du pays de Galles. — (2) C. de Taina (Sibérie). — (3) C. de Sibérie. — (4) C. de Combecave (Lot). — (5) C. de Sauxois (Vienne). — (6) C. d'Ampsin (Belgique).

ZINC HYDROCARBONATÉ.

Syn. : *Zinconise.*

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de zinc	67	67,0	71,4
Acide carbonique	13	13,5	13,5
Eau	20	19,5	15,1
	100	100,0	100,0

(1) (3) C. de Bleyberg, par Smithson, *Journ. des Mines*, novembre 1810, p. 348. — (2) C. par Berthier, *id.*

Zinc hydrocarbonaté.

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de zinc	56,4	58,6	38,7
Protoxyde de fer	3,4	»	»
Oxyde de plomb	»	2,6	15,9
Acide carbonique, eau	34,2	29,6	27,0
Peroxyde de fer	5,0	5,0	17,3
Gangue	0,4	3,6	1,0
	99,4	99,4	99,9
Carbonate de zinc	87,3	87,0	60,0
— de fer	5,3	»	»
— de plomb	»	3,2	18,3
Hydrate de fer	5,3	5,6	20,1
Gangue	0,4	3,6	1,0
	98,3	99,4	99,4

(1) C. de l'Oural (Sibérie). — (2) C. des Pyrénées-Orientales. — (3) C. de Montoulin (Hérault).

ZINC HYDROCARBONATÉ.

	(4)	(5)	(6)
Oxyde de zinc.......	45,2	56,2	22,6
— de plomb.....	»	»	10,8
Chaux.............	»	»	20,2
Magnésie.........·.	»	»	5,6
Acide carbonique, eau	30,6	32,4	34,0
Peroxyde de fer.....	19,0	2,2	1,4
— de manganèse	1,0	8,0	»
Gangue............	3,8	1,0	0,7
Silice combinée.....	»	»	1,8
	99,6	99,8	97,1

Carbonate de zinc...	71,8	86,2	28,9
— de plomb.	»	»	12,9
— de chaux.	»	»	35,7
— de magnésie	»	»	11,6
Hydrate de fer......	22,2	2,6	2,0
— de manganèse	1,8	10,0	»
Silicate de zinc......	»	»	5,8
Gangue............	3,8	1,0	0,7
	99,6	99,8	97,6

(4) C. jaune, grand-duché du Rhin à Isserlhône. — (5) C. noire, *id.* — (6) C. de Tunis.

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 583.)

ZINC OXYDÉ FERRIFÈRE.

Syn. : *Zinc oxydé rouge; brucite.*

ZINC OXYDÉ ROUGE.

Ox. de zinc et trac. de mang^{se}	94,45	96,19
Sesquioxyde de manganèse.	»	3,70
Résidu non attaqué (franklinite)	4,49	»
Perte..................	1,09	»

(WHITNEY, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 160.)

ZINC OXYDÉ ROUGE.

	(1)	(2)
Peroxyde de fer...........	»	66,0
Oxyde de fer au minimum. ..	45	»
— de zinc, environ......	50	17,0
— de mang^{se} au minimum	5 rouge	16,0
	100	99,0

	(3)	(4)
Oxyde de zinc, environ......	92,0	88,0
— de mang^{se} au minimum, rouge..................	8,0	12,0
	100,0	100,0

(1) Z. de New-Jersey, par VAUQUELIN, *Ann. des Mines*, t. IV, p. 483. — (2) Z. de Franklin, par BERTHIER, *id.*, t. IV, p. 491. — (4) Z., par BERTHIER, *Tr. des Essais*, t. II, p. 578. — (3) Z., par BRUCE, *id.*

ZINC SÉLÉNIÉ.

Sélénium........................	49,0
Soufre..........................	1,5
Zinc............................	24,0
Mercure........................	19,0
Chaux..........................	6,0
	99,5

(DEL RIO, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 596.)

ZINC SILICATÉ.

Syn. : *Zinc oxydé; zinkiglas; galmei; calamine; calamine électrique.*

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de zinc.......	38,0	68,3	64,5
Silice..............	50,0	25,0	25,5
Eau...............	12,0	4,4	10,0
	100,0	97,7	100,0

	(4)	(5)	(6)
Acide carbonique..	»	»	0,45
Ox. de plomb et étain	»	»	0,30
Oxyde de zinc.....	64,7	71,33	66,83
Silice............	25,3	25,00	24,89
Eau.............	9,5	»	7,64
Oxyde de mangan^{se}	»	2,66	»
— de cuivre..	0,5	»	»
— de fer......	»	0,67	»
Perte............	»	»	0,06
	100,0	99,66	100,17

(1) C. de Fribourg, par PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XII, p. 29. — (2) C. de Reybania, par SMITHSON, *Journ. des Mines*, novembre 1840, p. 345. — (3) C. de Fribourg, par le même, *id.* — (4) C. de Sibérie, par le même, *id.* — (5) C. de New-Jersey, par VANUIXEN, *Journ. de Phil.*, 1824, p. 1. — (6) C. par BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XII, p. 29.)

ZINC SILICEUX.

Oxyde de zinc...........	62,85	65,66
Acide silicique..........	25,38	25,96
Eau....................	9,07	8,38
Oxyde de plomb.........	2,70	»
	100,00	100,00

(HERMANN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 209.)

ZINC SULFATÉ.

Syn. : *Vitriol blanc; vitriol de Goslar; couperose blanche; zinc vitriol; gallizinite.*

	(1)		(2)
Zinc.........	»		25,666
Silice..........	»		0,666
Acide sulfurique.	29,8		21,600
Oxyde de zinc..	28,5		»
— de mang.	0,7		»
— de fer....	0,4		0,166
Manganèse.....	»		4,333
Eau...........	40,8	cristallisation	46,500
Cuivre.........	»		1,000
Perte..........	»		0,069
	100,2		100,000

(1) Z. par BEUDANT, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 621. — (2) Z. du Cornouailles, par SCHAUB, *Ann. de Ch.*, t. XXXVIII, p. 328.

ZINC SULFURÉ.

Syn. : *Mine de zinc sulfureuse; blende.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Zinc......	61,5	61,65	66,34	62,0
Fer.......	33,0	3,20	»	»
Oxyde de fer	»	»	»	1,5
Plomb.....	»	1,50	»	»
Soufre....	4,0	33,15	33,66	34,0
	98,5	99,50	100,00	97,5

	(5)	(6)	(7)
Zinc............	62,62	68,48	59,09
Oxyde de fer....	2,20	8,08	12,05
Plomb..........	1,78	»	»
Soufre..........	32,75	23,16	28,86
	99,35	99,72	100,00

(1) Z. par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVII, p. 181. — (2) Zinc concrétionné du Brisgau, par LAUGIER, *id.* — (3) Z. naturel, par ARFVEDSON, *id.* — (4) Blende, par A. G., *Journ. des Mines*, juin 1807, p. 483. — (5) Zinc concrétionné cadmifère, par LOW, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 589. — (6) Blende brune, sa pesanteur spécifique est de 4,061, par DUMÉNIL, *Ann. of Phil.*, nº 86. — (7) Z. par THOMSON, *Ann. de Ch.*, t. XCIII, p. 166.

ZINC SULFURÉ.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice........	37,0	4,6	»	»
Cuivre.......	5,4	0,9	»	traces
Plomb........	11,6	»	»	»
Zinc.........	16,0	51,0	0,430	53,17
Fer..........	2,4	7,9	0,157	11,79
Soufre.......	17,4	33,5	0,286	33,73
Pyrite...... ..	»	»	0,017	»
Quartz.......	»	»	0,080	»
Alumine......	3,2	»	»	»
Ox. de mangan.	»	»	»	0,74
Oxygène.....	»	»	0,017	»
Perte........	7,0	»	»	»
	100,0	97,9	0,987	99,43

	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice......	0,200	»	»	»
Cuivre.....	»	»	traces	»
Zinc.......	2,243	0,418	46,45	51,44
Fer........	0,762	0,139	16,88	14,57
Soufre.....	1,485	0,278	33,76	32,33
Pyrite......	»	0,046	»	»
Quartz.....	»	0,087	»	»
Alumine....	»	0,009	»	»
Eau et acide carbonique	0,210	»	0,23	»
Ox. de mang.	»	0,002	»	»
Oxygène....	»	0,009	»	»
Perte.......	0,100	»	»	»
	5,000	0,988	97,32	98,34

(1) B. de Servos près de Chamouni, *Journ. des Mines*, septembre 1812, p. 198. — (2) Blende, par LECANU, *Journ de Ph.*, t. IX, p. 457. — (3) B. noire de Marmoto, par BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIII, p. 314. — (4) B. brune, noirâtre, cristalline, par SCHÉERER, *Ann.* de Pogg, 1845, nº 6, suite. — (5) B. du Puig, (Pyrénées-Orientales, par BOUIS, *Inst.*, 1835. — (6) (7) B. conchoïde, par SCHÉERER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.

ZINC SULFURÉ.

	(1)	(2)	(3)
Zinc..............	63,0	63,0	61,5
Fer...............	2,0	3,4	4,0
Soufre............	35,0	33,6	33,0
Gangue...........	»	»	1,5
	100,0	100,0	100,0
Sulfure de zinc......	94,5	94,5	92,2
Protosulfure de fer...	3,3	5,4	6,3
Gangue...........	»	»	1,5
	97,8	99,9	100,0

	(4)	(5)	(6)
Zinc..............	42,3	55,0	50,2
Fer...............	7,3	8,6	10,8
Soufre............	25,5	36,2	30,2
Gangue...........	24,9	»	7,0
	100,0	99,8	98,2
Sulfure de zinc......	63,5	82,5	75,3
Protosulfure de fer...	11,7	16,2	16,0
Gangue...........	24,9	»	7,0
	100,1	98,7	98,3

(1) B. de Vienne (Isère). — (2) B. de Bagnères-de-Luchon. — (3) B. d'Angleterre. — (4) B. d'Argentières (Ardèche). — (5) B. de Chéronies (Charente). — (6) B. de Cogelin (Var).

(*Tr. de Ch.* de Dumas, t. II, p. 201.

ZINC VITRIOL. Voy. ZINC SULFATÉ.

ZINCONISE. Voy. ZINC HYDROCARBONATÉ.

ZINKÉNITE.

Plomb..........................	31,84
Antimoine......................	44,39
Soufre.........................	22,54
Cuivre.........................	0,42
(H. ROSE, *Ann. der Phys.*, 1826, p. 99)	99,19

ZINKIGLAS. Voy. ZINC SILICATÉ.

ZINKSPATH. Voy. ZINC CARBONATÉ.

ZINNERZ. Voy. ÉTAIN OXYDÉ.

ZINNOBER. Voy. MERCURE SULFURÉ.

ZIRCON.

Syn. : *Zirconite; hyacinthe; jargon; ceylanite; malacon.*

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Silice....	32,6	33	32,5	33,48	33,85
Zircon...	64,5	66	64,5	66,52	64,81
Oxyde de fer	2,0	»	1,5	»	»
Perox. de fer	»	»	»	»	1,55
Chaux....	»	»	»	»	0,88
	99.1	99	98,5	100,00	

(1) Z de Ceylan, par VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXII, p. 192. — (2) Z. de Norwége, par KLAPROTH, *id.*, t. XLV, p. 19. — (3) Z. de l'Oural, par le même, *id.*, t. VI, p. 1. — (4) Z. d'Epoilly, par BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 35. — (5) Z. calciné, par HENNEBERG, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848. p. 176.

MALACO.

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de mangan^se	»	6,50	»
— de titane...	»	18,50	»
Alumine	»	10,00	68,0
Acide silicique	31,31	66,00	2,0
Zircone	63,40	2,00	»
Oxyde ferrique	0,41	65,25	16,0
Yttria	0,34	»	»
Chaux	0,39	26,25	»
Magnésie	0,11	»	12,0
Eau	3,03	»	»
Perte	»	»	2,0
	98,99	194,50	100,0

	(4)	(5)
Oxyde de manganèse	»	0,14
Acide silicique	28,95	30,87
Zircone	57,20	61,17
Oxyde ferrique	2,70	3,67
Chaux	»	0,08
Eau	3,05	3,09
	91,90	99,02

(1) M. de Norwége, par SCHÉERER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846. — (2) M. de Norwége, par JOHN, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 103. — (3) Ceylanite, par DESCOTILS, *id.*, t. XXIII, p. 220. — (4) (5) M., par DAMOUR, *Ann. de Ch. et de Ph.*, septembre 1848, t. XXIV, p. 92.

ZIRCONE. ZrO^3.

Zirconium	840,42	73,69
Oxygène	300,00	26,31
	1140,42	100,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 346.)

ZIRCONE HYDRATÉE.

Zircone	87,11	100,000
Eau	12,89	14,793
	100,00	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 361.)

ZIRCONE HYDRATÉE. $ZrO^3,3HO$.

	Tr.	Calc.	
Zircone	77,11	1140,40	77,17
Eau	22,89	337,50	22,83
	100,00	1477,90	100,00

(ERDMANN.)

ZIRCONE POTASSIFÈRE.

Zircone	96,89
Potasse	3,11
	100,00

(ERDMANN, *Rev. sc. et ind.*, 2e série, t. II, p. 153.)

ZIRCONITE. Voy. ZIRCON.

ZOISITE. Voy. ÉPIDOTE.

ZOÏSITE de Zwiesel.

Chaux	22,67
Magnésie	0,73
Oxyde de fer	6,19
Alumine	29,18
Silice	40,62
Perte	0,42
	99,81

(KUHN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 288.)

ZOÏSITE.

	(1)	(2)	(3)
Silice	40,95	42,800	44,56
Alumine	30,34	31,140	23,72
Chaux	21,56	18,720	24,71
Protoxyde de fer	4,96	2,288	»
Acide stannique	»	»	»
Magnésie	»	1,630	»
Soude	»	1,890	»
Sesquioxyde de fer	»	»	8,83
Eau	0,56	0,640	»
Acide carbonique	1,13	»	»

	(4)	(5)	(6)
Silice	37,86	37,32	37,47
Alumine	16,30	22,85	24,09
Sesquiox. de mang.	18,96	»	»
Chaux	13,42	22,03	22,19
Protoxyde de fer	7,41	1,86	2,81
— de mangan^se	4,82	»	»
Oxyde de cuivre	0,40	»	»
Magnésie	»	0,77	»
Sesquioxyde de fer	»	11,56	10,60
Eau	»	0,29	0,34
Acide carbonique	»	2,64	1,90

(1) Z. grise de Faltigel (Tyrol), par HERMANN. — (2) Z. rouge, par GMELIN. — (3) Z. brune, canton de Berne, par RAMMELSBERG. — (4) Z. noire, par SOBRERO. — (5) Z. verte, par HERMANN. — (6) Z. près de Naschimskaja-Gora.

(*Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 215.

ZUNDERERZ d'Andréasberg.

Soufre	19,57
Arsenic	12,60
Antimoine	16,88
Argent	2,56
Plomb	43,06
Fer	4,52
	99,19

(HAUSMANN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

ZURLITE. Voy. WOLLASTONITE.

FIN DU DEUXIÈME ET DERNIER VOLUME.



